

التسمم الغذائي

إعداد

أ.د. عبد الرحمن محمد عطية
أ. الصناعات الغذائية
وعميد كلية الاقتصاد المنزلى - جامعة حلوان

أ.م.د. أشرف عبد العزيز عبد المجيد
أ. التغذية وعلوم الأطعمة المساعد
بقسم التغذية وعلوم الأطعمة - بالكلية

٢٠٠٤/٢٠٠٣

للإب الأول

(سلامة الغذاء Safety Foods)

الباب الأول

(سلامة الغذاء: Safety Foods)

يقصد هنا بسلامة الغذاء جزئين وهما :

(١) أن يكون للغذاء دورة الطبيعى فى الحياة مثل بناء الخلايا والمحافظة عليها .

(٢) أن يكون خالى من المواد الملوثة والسامة وهى كالتالى :

أ - المواد التى تصل الى الغذاء نتيجة تلوث البيئة مثل (المعادن الثقيلة - المبيدات الحشرية) مخلفات المصانع - عوادم السيارات ... الخ)

ب - المواد التى تضاف للأغذية أثناء تصنيعها بكميات كبيرة ولا تراعى القوانين الغذائية المنصوص عليها فى الإضافات (المواد الملوثة - المواد الحافظة - المواد المسنولة عن القوام - الطعم - الرائحة ... الخ)

ج - السموم التى تتكون فى الغذاء بفعل الأحياء الدقيقة مثل (السالمونيلا - الشيجلا - التسمم البوتولينى - السموم الفطرية - سموم الأفلاتوكسين ... الخ)

* وفيما يلى بيان ببعض الجهات المسؤولة عن سلامة الغذاء فى مصر.

أولاً : وزارة الصحة :

ويتدرج تحتها :

- (١) مكاتب مراقبة الأغذية فى الأسواق والمحافظات .
- (٢) مكاتب مراقبة الأغذية فى الجمارك .
- (٣) معهد للتغذية .

ثانياً : وزارة الصناعة

ويتدرج تحتها :

- (١) هيئة التوحيد القايسى وهي التى تضع معايير الجودة والتى على أساسها يحدد مدى سلامة الغذاء . وتنقسم الى :
 - أ - لدرة المواصفات القياسية والتى تضع المواصفة القياسية لكل منتج غذائى .
 - ب - لادارة الجودة والتى تضع أسس تحديد جودة الغذاء .
- (٢) غرفة للصناعات الغذائية .

ثالثاً : وزارة التموين :

ويتدرج تحتها :

- (١) لرقابة التموينية على المحالات التجارية .
- (٢) لرقابة التموينية على مناطق عرض الأغذية .
- (٣) ضبط حالات الغش التجارى .
- (٤) حماية المستهلك .

رابعاً : وزارة الزراعة :

ويتكرج تحتها :

- (١) الحجر الزراعي لتفادي دخول أي منتجات غذائية ملوثة .
- (٢) الحجر البيطري لسلامة المنتجات الحيوانية والحيوانات الحية التي تدخل البلاد .

* بعض المصطلحات الخاصة بسلامة الغذاء وعدم سمومتها للإنسان

أولاً : السمية الحادة : Acute Toxicity

ويعبر عنها في صورة LD (ويعني الجرعة من المكوند المضافة للغذاء والتي تؤدي إلى قتل نصف حيوانات التجارب) وبطبيعة الحال تستخدم المادة المضافة والتي تقع في الحدود المناسبة.

ثانياً : السمية تحت المزمنة Subchronic Toxicity

تقدر بعمل اختبار ال ٩٠ يوما . وهو إعطاء المواد المضافة لحيوانات التجارب عن طريق رفع تركيز المادة ومعرفة الأضرار التي يحدث لها الحيوانات ويمكن التعرف على العضو الأكثر قابلية أو استعداد للتأثر بهذه المادة . ومن هذا الاختبار يمكن معرفة الحد الذي لا تعطى عنده المادة المراد اختبارها أي تأثير .

ثالثاً : السمية المزمنة Chronic Toxicity

ويتم في هذه التجارب إضافة المادة المراد اختبارها بتركيزات عادية وتركيزات عالية في الغذاء المقدم لحيوانات التجارب وبناءاً

على النتائج المتحصل عليها يمكن معرفة ما يحدث للإنسان من تأثير هذه المادة على المدى الطويل .

رابعاً : التسبب في حدوث السرطان Carcinogenicity

ويتم عن طريق اختبار احتمال للتأثير السرطاني تتم اضافة المواد لغذاء الحيوانات وخاصة الفئران ابتداء من اصغر سن ممكن . وتعتمد هذه الدراسة على تجارب تأثير الجرعة والجرعة الواحدة وعمل اختبارات منها .

١- الأجيال المتعددة multi generation experiments

٢- التغير الوراثي للأشعة .

من الاختبارات يمكن معرفة

(أ) الحد الأدنى للتحمل Zero Tolerance

(ب) أقل تركيز فعال ومقبول عند خطورة محدودة .

acceptable Thresholds at low risk

(ج) عامل الأمان Softy Factor

خامساً : التسبب في حدوث طفرات Mutagenicity

وجد أن حوالي ٨٠-٩٠% من المواد التي تسبب حدوث طفرات لها أيضاً تأثير سوطي.

ويمكن معرفة المادة التي لها القدرة على إحداث طفرات عن طريق

اختبار الغدة التناسلية Gonad Test

سادسا : التسبب في حدوث تشوه للأجنة Teratogenicity

ويتم ذلك عن طريق معرفة قدرة أحد المواد السامة على إحداث تشوه في البويضة الملقحة أو الجنين Foetus . ولأختبار التسبب في حدوث تشوه الأجنة . يتم إعطاء المادة المراد اختبارها للحيوانات في بداية الحمل وطوال فترة الحمل .

• العدوى المرضية أو التلوث الغذائي

- يعد الغذاء أحد وسائل نقل وانتشار الأمراض المعدية والتسممات (الغذائية) لذلك ألفت بعض الوسائل لحماية الغذاء من مسببات الأمراض والتسممات منها على سبيل المثال :
- ١) مراقبة صحة الحيوانات وضمان حماية اللبن .
 - ٢) حماية جودة الغذاء في المنزل وخارج المنزل .
 - ٣) أمان العرض في السوبر ماركت وحماية مكان الاعداد والتجهيز
 - ٤) استخدام العبوات المختلفة المناسبة .
 - ٥) دور الحكومات والمصانع في هذا الشأن .
- أ (إصدار التشريعات .
- ب) إعداد برامج الصحة العامة
- جـ) فحص الدولجن واللحوم .
- د (التعريف بالمبيدات واستخدامها .
- هـ) إرشادات استخدام المبيدات في الزارع .
- و (إصدار التشريعات

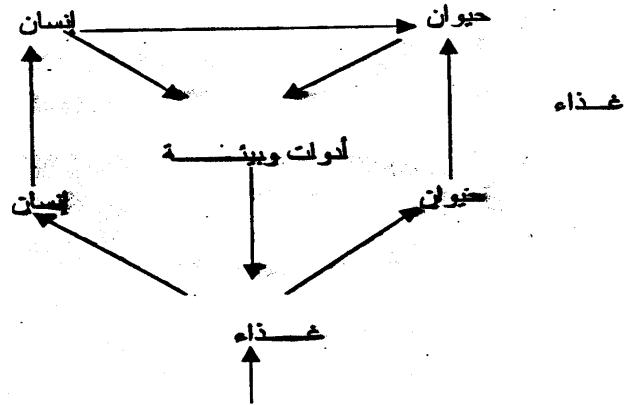
• التغذية الجماعية Mass Catering (الفنادق - المستشفيات - المدارس - بيوت المسنين - الملاجئ - المطاعم - الجيش - النوادي)

- تؤدي إلى التسمم الغذائي نتيجة ما يلي :-

- (١) عدم التبريد الكافي .
- (٢) عمال حاملين للمرض ويتعاملون مع الغذاء .
- (٣) عدم كفاية الحفظ بالتسخين .
- (٤) تلوث المواد الخام .
- (٥) ماء ملوث .
- (٦) عدم كفاية غسل الأواني والتلوث بعد الغسيل .
- (٧) الحصول على الغذاء من مصادر غير مأمونة .
- (٨) أواني تحتوي على مواد سامة .
- (٩) عدم كفاية نظافة الأدوات والأواني .

• ولمنع انتشار العدوى، والتحكم فيها يجب :-

- (١) التحكم في الفئران بالمنع والصيد والسم .
- (٢) التحكم في الذباب ومقاومته وحماية الطعام بتغطيته وزيادة الذباب وبيض الذباب واستعمال ستائر ملكية على النوافذ والأبواب .
- (٣) زيادة المراقبة بالمبيدات والقضاء على بيضها ومراعاة النظام.



- غبار وتربة ونباب كمصدر في المطبخ .
- تجار الأغذية وأحياء أخرى .
- أغذية كاللحوم والدواجن والكائنات البحرية .
- تلوث سطوحها وتجهيزاتها .

الباب الثانى

الاضافات الغذائية وعلاقتها بصحة الانسان

البياب الثاني

الإضافات الغذائية وعلاقتها بصحة الإنسان

استخدام الإنسان :

الإضافات الغذائية من قديم الزمان في الغذاء ، فقد استخلصها من المصادر الطبيعية واستخدمها في تلوين وحفظ الطعام ، كذلك في صبغ الأقمشة واللوحات . ولكن المعروف في القرن الأخير استخدمت الإضافات (المواد المضافة) الغذائية الآن في كثير من الأغذية " تضاف بكثرة في أغذية الأطفال " والمشروبات ، المعلبات ، الأدوية وكذلك مستحضرات التجميل والكريمات ... وغيرها كمواد ملونة ومكسبات الطعم والرائحة وكمواد حافظة .

وبالرغم من استخدام هذه الإضافات الغذائية من مدة طويلة إلا أن الدراسات التي أجريت عليها قليلة وحتى الدراسات التي تمت فبعضها يتعرض لأهميتها والنسب المسموح بها ، ولا يتوسع في دراسة مضارها على أجهزة الإنسان مثل الكبد ، الكلية ، والمخ . كذلك سميتها وتأثيرها وعلاقتها بعمليات التمثيل الغذائي ولزيادة الاهتمام بصحة الإنسان حديثاً فقد زاد

الإهتمام بدراسة تأثير هذه الإضافات المختلفة صناعياً عن طريق دراسة الخواص الطبيعية والكيميائية والجرعات السامة والسمية فى المدة القصيرة وكذلك الطويلة وعلاقتها بالسرطان والتمثيل الغذائى وغيرهنا ونقوم فى قسم التغذية وعلوم الأطعمة بإجراء البحوث على مثل هذه الإضافات الغذائية . ومن الملاحظ أن التأثيرات على عمليات التمثيل الغذائى هى مقامة ناتجة عن التأثير على التركيب الجينى Genetic وتستخدم هذه كملاقات للأمراض الخطيرة كالسرطان . بالإضافة الى ذلك فإن هذه المركبات تعطى نتيجة تكسيرها وهدمها فى الجسم بالتمثيل الغذائى مركبات أكثر سمية من الأصلية . وفى الآونة الأخيرة ركز العالم على الإضافات الغذائية واشتركت الهيئات العلمية والهيئات البحثية والهيئات التشريعية فى وضع ضوابط لاستخدام هذه المواد أو منع استخدام بعضها لظهور بعض الآثار السمية . وقد اشتركت جميع الهيئات العلمية لوضع تعريف شامل ومحدد للإضافات الغذائية حتى يمكن التحكم فى المواد التى تضاف للأغذية .

تعريف الإضافات الغذائية :

Definition of Food Additives :

تعرف الإضافات الغذائية بأنها المواد الكيماوية التى تضاف بقصد أو بدون قصد الى الأغذية بكميات معلومة ومقتنلة بغرض المساعدة فى تصنيع الأغذية وحفظها أو

تحسين طعمها وقوامها ومظهرها . وقد تكون الإضافات نشطة أو غير نشطة وقد تكون مغذية أو غير مغذية ولكنها لا بد وأن تكون غير سامة وغير ضارة .

• بعض المركبات تضاف إلى مواد التعبئة ثم تتسرب من العبوة إلى المادة الغذائية لذا يجب الاهتمام بمواد التعبئة .

والإضافات الغذائية تصنف من قبل الهيئات إلى مأمونة الاستخدام (Generally Regarded As Safe) GRAS أو غير مأمونة الاستخدام Non GRAS

ونحن لا نخشى استخدام المواد الكيميائية المضافة ولكننا نحتاج إلى إيضاح مدى صلاحيتها من الناحية الصحية إذا كان أثرها من الناحية الصحية غير معروف واستبعاد غير الصالح منها .

• تقسيم المواد المضافة :

تقسم المواد المضافة إلى ٦ مجاميع أساسية :

- ١- مواد حافظة " مثل مضادات الأكسدة - مضادات الميكروبات - مضادات التفاعل (اللون البنى) "
- ٢- الإضافات الغذائية (عناصر معدنية - فيتامينات - الأحماض الأمينية)
- ٣- مواد للنكهة (المواد المسنولة عن الطعام - المواد المسنولة عن الرائحة - مصنعات الطعام)
- ٤- مواد للتلوين (الألوان الصناعية - الألوان الطبيعية)
- ٥- المواد المسنولة عن القوام .

٦- مواد إضافية مختلفة (الأنزيمات - المواد الماسكة -
المواد المساعدة - المواد المضادة للرغوة)

*** الاعتبارات التي يجب اتخاذها عند استخدام الإضافات
الغذائية :**

- ١- أى مادة تستخلص من نبات أو غذاء وإضافتها إلى أغذية
أخرى وفى هذه الحالة تصنف كمواد مضافة .
- ٢- إضافة أى مادة كيميائية أو مركب كيميائى ينتج عند
استخدامها بتركيزات عالية تأثير ضار بالصحة .
- ٣- أى مادة مضافة أو مركب كيميائى يمكن أن يكون مأمونا
من الناحية الصحية وخاصة عند استخدام الحد الأدنى من
هذا المركب .
- ٤- استخدام الأشعة فى حفظ الأغذية يعتبر ضرسن للمواد
المضافة سواء كان ذلك صحيحا أم لا ولا بد من موافقة
هيئة FDA على ذلك .

*** تحديد كفاءة وسلامة المواد المضافة :**

يتم ذلك عن طريق إضافتها إلى أغذية حيوانات
لتجارب ودراسة الآثار الفسيولوجية التى تحدث على نوعين
أو ثلاثة من حيوانات التجارب المختلفة تحدد مدى سلامة
الصحة لهذه المواد . ولا يصح إضافتها إلى الأغذية بالكميات
المطلوبة مالم يوافق على ذلك من هيئة FDA .

أسباب رفض المستهلك لهذه المواد المضافة :

- ١- إساءة استخدام هذه المواد في الماضي ، حيث استخدمت مواد مطهرة كمواد حافظة ومواد ملونة سامة في تلوين الغذاء
- ٢- زيادة تلوث البيئة وارتفاع الوعي الغذائي واهتمام المواطنين بالغذاء ومكوناته ومدى جودته
- ٣- الإسراف في استخدام المواد المضافة لتحقيق مصلحة المنتج ولم تراعى النواحي الصحية ولا مصلحة المستهلك .
- ٤- كثرة استخدام الأطعمة المحتوية على مواد مضافة تؤدي الى احداث تشوهات كما يحدث تغير للصفات الوراثية وإحداث أورام سرطانية .

• التأثيرات التي تحدثها المواد المضافة :

وجد من نتائج الابحاث التي اجريت على المواد المضافة مايلي :

اولا: التأثيرات على هيموجلوبين الدم :

- ١- زيادة استهلاك مكسبات الطعم والرائحة والمواد الملونة الصناعية زاد محتوى الدم من الهيموجلوبين.
- ٢- المعاملة بالنتريت أدت الى خفض نسبة الهيموجلوبين الكلى في الدم وكذلك عدد كرات الدم الحمراء بينما ارتفع عدد

كرات الدم البيضاء .. وبالتالي لا يستفيد الإنسان
باليهيموجلوبين .

ثانيا : محتوى الدم من بعض الهرمونات :

لوحظ استخدام المواد الملونة الصناعية وكذلك مكسبات
الطعم والرائحة أدت الى خفض محتوى الدم من هرمونات
الغدة الدرقية ومن هرمون التستستيرون .

ثالثا : بالنسبة لوظائف الكبد:

نتيجة استخدام الإضافات الغذائية لوحظ ارتفاع نشاط
انزيمي وخاصة عند تقدير Gopt & Got وكذلك الفوسفاتيز
القلوي AP .

رابعا : التأثير على مستوى سكر الدم :

إضافة بعض المواد المضافة للأغذية تؤدي الى ارتفاع
نسبة السكر في الدم .

خامسا : التغيرات الهستولوجية :

- ١- حدوث زيادة في حجم المعدة والكبد وغيرها في حالة
التغذية بالمواد المضاف إليها للنسجيات
- ٢- الأطعمة المضافة إليها الملونات ومكسبات الطعم والرائحة
وكذلك للنسجيات تؤدي الى حدوث تغيرات كروموسومية
بنسبة عالية جدا

أمثلة لبعض المواد المضافة للأغذية والتي لها تأثير ضار :

١. تلوين مربى الفرولة بلون أحمر زاه يخفض اللون البنى المحمر الطبيعي لمربى الفرولة
٢. إضافة مواد تحسين قوام العصائر وزيادة نكهتها وطعمها وتوحي للمستهلك أنها طبيعية ١٠٠% وهي تحتوى فقط على ١٠% عصير طبيعي .
٣. إضافة الألوان الصناعية الى أغذية الأطفال حيث أن التشريعات العالمية تحرم منعاً باتاً استخدام الألوان الصناعية فى أغذية الأطفال
٤. استخدام المحليات الصناعية فى إنتاج الأغذية الخاصة بأمراض البدانة ومرض السكر لأن هذه المحليات لا تحتاج الى أنسولين فى هضمها ومن أمثلة السكريات هى السكلامات والسكرارين وصار جدل حول استخدام السكرارين حتى استقر الراى بكتابة عبارة السكرارين قد يكون ضار بصحتك
٥. إضافة النتريت الى اللحوم ومنتجاتها للحصول على اللون الأحمر الطبيعي للحم وبالتالي خداع المستهلك بأنها مصنعة من اللحم الأحمر فقط
٦. علاج الحيوانات ببعض المضادات الحيوية واذلك فى حالة إلتهاب الضرع أو أى مرض آخر مما يسبب تواجد المضادات الحيوية فى اللبن حتى اليوم الثالث أو الرابع للحقن وتواجد هذه

المضادات الحيوية لها تأثير على صحة المستهلك خاصة بعض من لهم حساسية ضد هذه المواد كما تتعود الجراثيم الممرضة على

المضاد الحيوى

٧. بدأ الآن استخدام الهرمونات مع الأبقار والخراف والدجاج ويطلق على هذه المواد لفظ " منشطات النمو " وأن استخدامها يزيد من معدل النمو - تحسن من صفات اللحوم . وهذه الهرمونات لها تأثير أثنوى بالإضافة الى أنها ليست هرمونات طبيعية فيصبح تأثيرها ليس فقط على صحة الانسان ولكن أيضا على الرجال

٨. رش الاسماك بالمبيدات الحشرية التى تستخدم منزليا لمقاومة الذباب والناموس لمنع وقوف الذباب عليها عند عرضها على المستهلكين فى الشوارع وهذا قمة الجهل التى وصل إليها باتع السمك.

٩. تلوث الأسماك واللحوم بعنصر الرصاص الناتج عن عوادم السيارات عند عرضها للبيع

وفى النهاية نقول لا يمكن الاستغناء عن المبيدات الحشرية لأننا لو تركنا عن استخدام هذه المبيدات (ولو لمدة قصيرة) لأدى ذلك الى انتشار الحشرات والآفات بصورة مخيفة ولقضت هذه الآفات على كثير من المحاصيل الاقتصادية التى يعتمد عليها الإنسان فى غذاءه ويطلب المزارعون على الدول باستخدام المبيدات القوية للتأثير والمختلفة الأنواع لأن الآفات تزيد درجة مقاومتها ومناعتها ضد المبيدات فى مراحل أجيالها المتعاقبة ونتيجة للأسراف فى رش المبيدات وبينما تطالب السلطات الصحية بالحد من استخدام هذه

المبيدات التى تؤدى الى تلوث البيئة والى الإضرار بالنبات والحيوان وغالبا مايمتد تأثيرها الضار للإنسان نفسه . ونشجع لذلك استخدام الطرق البيولوجية فى مقاومة الآفات .

*** الحساسية ضد المواد المضافة :**

(١)المواد المضافة قد تكون (مواد حافظة محليات صناعة - مواد مضادة للأكسدة - مواد ملونة ... الخ) .

(٢)المواد التى تصل الى الغذاء نتيجة رش المبيدات الحشرية وبقايا الحشرات .

(٣) بقايا الأدوية (فى اللحوم والدواجن وكذلك بقاء المضادات الحيوية)

(٤)كل ما سبق تسبب حساسية للأفراد ويعتقد معظم العلماء بأنها ترتبط بأحد البروتينات وبالتالي يمكنها احدث التفاعل بين المواد الغريبة والمواد الضارة .

(٥)من أكثر المواد الحافظة التى تسبب الحساسية عند الأشخاص :

(أ)ثانى أكسيد الكبريت الذى يستخدم بكثرة فى حفظ لون الفواكه المجففة مثل الزبيب .

(ب)الطرطرازين الذى يستخدم بكثرة فى المياه الغازية والحلويات .

(ج)السكرين الذى يستخدم فى إنتاج أغذية مرضى السكر .

النتريت Nitrites

يستخدم نتريت الصوديوم ، أحيانا أيضا نتريت البوتاسيوم تقريبا في معظم بلاد العالم كمواد مضافة لبعض منتجات اللحوم والأسماك ونتيجة لسمية النتريت النقي فإنه يسمح باستخدامه فقط في خليط مع ملح الطعام . وحدد التشريع federal regulation نسبة لا تزيد عن ٢٠٠ جزء في المليون من نتريت الصوديوم في منتجات اللحوم المعدة للإستهلاك .

وتهدف الإضافة أن تقوم النتريت بدورها كمادة حافظة حيث تمنع نمو جراثيم الميكروب .

ويرجع التأثير المضاد للحياة الدقيقة إلى حمض النيتروز المتكون وما ينشأ عنه من أكاسيد النترجين . وترتبط هذه المركبات مع مجموعات الأمين لأنزيم الدهيدروجيني *clostridium botulinum* في الخلية الميكروبية مما يسبب تثبيط الميكروبات . والنتريت لا يؤثر على نمو أي من الخمائر والفطريات .

تفاعلات النتريت :

- ١- يتفاعل النتريت مع مكونات اللحوم التي تنتج عند التسخين لها تأثير مضاد للحياة الدقيقة أقوى بكثير من النتريت نفسه .
- ٢- يتحد النتريت مع المادة المكونة للون الأحمر في اللحوم الميلوجلوبين وتمنع أكسنتها . وبالتالي فإن اللحوم لم تتفاعل بالنتريت وسوف يزول لونها أثناء الطهي أو التخزين .

- ٣- وجد أن اللحوم المعاملة بالنترت وخصوصا التي تطهى على درجات حرارة عالية يمكن أن يتكون فيها النيتروز أمين وهي مركبات ناتجة من تفاعل النترينات مع الأمينات والنيتروأمينات معروف أنها تؤدي إلى الإصابة الشديدة بالسرطان .
- ٤- مركبات النترات ثابتة إلى حد كبير وبالتالي يقل نشاطه الكيميائي بينما أيون النترت فهو غير ثابت ويزداد نشاطه الكيميائي الذي يعطى له صفة السمنة المميزة له
- ٥- الانتريت التي تدخل جسم الإنسان لا تتحول إلى نترت بل يتحول جزء صغير منها إذا ما توافرت الظروف المناسبة لذلك والباقي من النترت يفرزه الجسم عن طريق الكلى .
- ٦- قد يزداد تركيز أيون النترت عن طريق تحول جزء من أملاح النترات بواسطة البكتريا إلى أيون النترت أو الخول مباشرة إلى جسم الإنسان عن طريق تناول بعض الأغذية المحتوية على النترت .
- ٧- ومن الدراسات الكيميائية والبيولوجية اتضح أن أيون النترت يؤثر في الدم مباشرة ويمنعه من القيام بوظيفته الأساسية وهي نقل الأكسجين من الرئتين إلى جميع خلايا الجسم .
- ٨- من المعروف أن الدم يحتوى على كرات دموية بيضاء خاصة بالجهاز المناعى للجسم وأخرى حمراء والتي تحتوى على مركب الهيموجلوبين haemoglobin وهذا المركب يحتوى على ذرة حديد في تركيبه حيث تعتمد القدرة التي يمتص بها غاز الأكسجين على الحالة التي تكون عليها ذرة

الحديد فعندما تكون ذرة الحديد ثنائية التكافؤ (Fe^{++}) فإن الهيموجلوبين يعمل بطريقة طبيعية ويمتص الأكسجين من الرئتين وينقله إلى كافة خلايا الجسم أما إذا تحولت ذرة الحديد إلى ذرة ثلاثية التكافؤ (Fe^{+++}) فإن الهيموجلوبين يفقد قدرته على نقل الأكسجين ولا يقوم بوظيفته الطبيعية .

٩- لتكافؤ (Fe^{+++}) methemoglobin (ميثيموجلوبين) إلى حالة ثنائية التكافؤ وتظهر أعراض تسمم الدم عندما يبلغ نسبة الميثيموجلوبين حوالي ١٠% من وزن الهيموجلوبين ، وعندما تصل النسبة إلى ٢٠% يحدث الإضرابات في التنفس والنبض ولذا ففي الحالات الخفيفة يمكن علاج الأعراض بإعطاء جرعة من فيتامين C الذي يساعد على إختزال الميثيموجلوبين وتحويله إلى الهيموجلوبين .

١٠- يعتقد بعض العلماء بأن أيون النترت يتفاعل مع الأمينات (amines) في أجسام الكائنات الحية ومنها الإنسان ليعطى مركبات النيتروزامين (nitrosamines) وهي مركبات شديدة السمية ووجودها في جسم الإنسان يمثل خطورة كبيرة تسبب في حدوث الأورام . والنيتروزامين لا تتكون فقط في الإنسان وإنما تتكون في بغض منتجات الأغذية .

١١- يرجع ثبات لون المنتجات الحيوانية المعاملة بالنترت إلى ارتباطه بالميوجلوبين وتكوين مركب النيتروزميوجلوبين nitrosamyloglobin وهذا هو السبب في تكوين اللون الأحمر المرغوب للحم المتبل كما أنه يلعب دورا هاما في تكوين نكهة اللحم المتبل المرغوب .

- ١٢- كما سبق نجد أن النتريت يدخل في عدد من التفاعلات .
- أ . يتأكسد ويتحول إلى نترات .
 - ب . يرتبط بالميوجلوبين .
 - ج . يرتبط مع الأحماض الأمينية مثل التربتوفان .
 - د . يرتبط مع الأحماض الأمينية مثل التروزين .
 - هـ . يتفاعل مع المركبات المحتوية على مجموعة السلفهيدريل sh مثل المسنين وتكوين النتروزستينين .

• وكل هذه التفاعلات تؤثر على جودة المنتجات الحيوانية كما أنها تكون مركبات سامة ولذا تتجه الابحاث الان إلى استخدام مركب بديل عن النترات والنتريت مع منتجات اللحوم لتقليل الآثار الجانبية.

• تضاف أملاح النترات والنتريت إلى منتجات اللحوم للأغراض التالية :

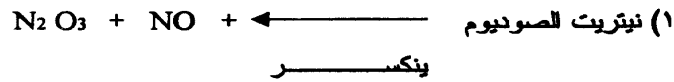
- ١ (تثبيط بكتريا *clostridium botulinum* في اللحوم المعاملة بذلك تمنع من إنتاج السموم التي تؤدي إلى *botulism* .
- ٢ (تساهم في طعم منتجات اللحوم المعالجة مثل البسطرمة والمسحق
- ٣ (إعطاء اللون الأحمر الوردي الجذاب للحوم وذلك بتفاعل أملاح النتريت على مركبات الهيموجلوبين والميوجلوبين .

- الجرعة السامة من النترات ٨-٥ جم ، بينما النتريت ١ جم .
- لأن النترات تتركز من الجسم .

- أملاح النترت تتحد مع الهيموجلوبين لتكوين مركب methemoglobin (هذا المركب يفقد القدرة على امتصاص الأكسجين) وتحدث للوفاة عند تحول أكثر من ٧٠% من الهيموجلوبين إلى methemoglobin .
- تضاف النترات إلى منتجات اللحوم بعد أقصى في المعاملة ب ٥٠٠ جزء في المليون بينما النترت ٢٠٠ جزء في المليون.

الإضافات هي نيتريت الصوديوم

وسط حامضي



وهذان نشطان

(٢) $\text{N}_2 \text{O}_3$ يقوم بتحويل الميلوجلوبين إلى نيتروزميوجلوبين

المستول عن اللون المرغوب في اللحم .

(٣) أيون النيتروزيل ($\text{NO} +$) فيتحد مع الفينولات كمركبات عطرية نشطة ، فتكون نيتريت الصوديوم مع الفينولات الموجودة في الدخان نيتروفينول يوجد عادة في منتجات اللحوم المعالجة بملح النيتريت والمدخنة .

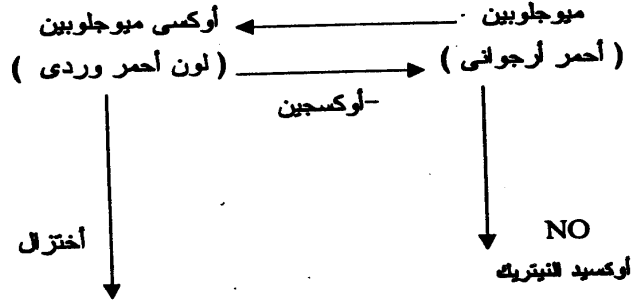
تختزل

(٤) النترات \leftarrow نيتريت

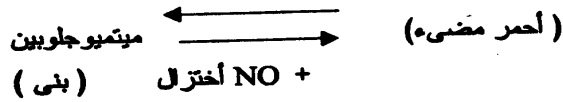
يثبط

النترت \leftarrow الكائنات الحية الدقيقة

النيتريت يعمل على إنتاج لون مـ مع الميلوجلوبين
(ثابت ضد الضوء والأكسجين والحرارة)
النيتريت تؤجل حدوث التزنخ لاعاقته أكسدة الدهون .
النيتريت حساس جدا للرطوبة - الأكسجين - المعادن -
الأحماض - التوابل - السكر - الأسكوريبات .
+ لوكسجين



نيتروز ميوجلوبين - NO أكسدة



• خطوات تكوين لون منتجات اللحوم المعاملة بالنيتريت .

• ما هي الشروط الواجب مراعاتها عند استعمال الملح النيتريتي
(١) حماية ملح النيتريت من الرطوبة وبخار الماء .

٢) تخزين ملح التملح في مكان جاف مع تغطيته ، بعيدا عن الشمس وعن التوابل والأحماض .

٣) لا يتم فتح لكياس التملح الا بالقدر المطلوب استعماله في اليوم ذاته ولا تصل الى هذا الملح أى يد رطوبية أو ملوثة وكذلك أى أداة أو آلة رطبة أو ملوثة .

٤) قبل استخدام ملح التملح يجب خلطه جيدا .

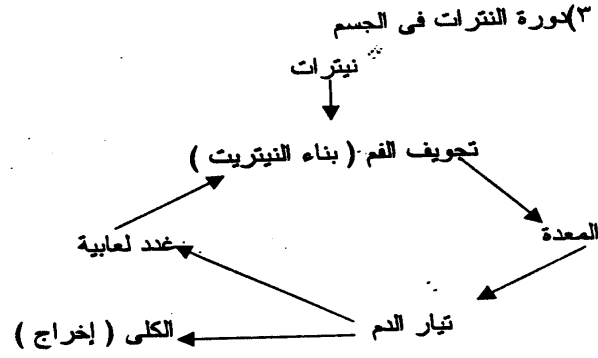
٥) لا تضاف أى إضافات تحتوى أحماضا الا بعد خلط النيتريت باللحم جيدا أولا .

٦) عند انتاج منتجات القلى (للتحمير) تضاف للتوابل والسكر وحمض الأسكوربيك وتخلط مؤخرًا وليس قبل إضافة النيتريت .

• وترجع سمية النترت إلى مقدرته على التفاعل بطريقتين :

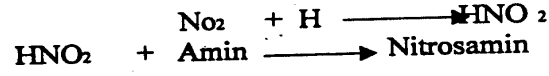
١) التركيز العالي من النترت شديد السمية لتحويله هيموجلوبين الدم إلى ميتهموجلوبين " غير قادر على نقل الأكسجين "اللازم للتنفس بعد " فيظهر الجسم ملون بلون أزرق خاصة في الأطفال بعد تناول كميات كبيرة من المبلخ .

٢) يؤدي النترت في البيئة الحامضية (كما في المعدة) إلى بناء النتروز أمين Nitrosamine المسبب للسرطان حتى بتركيزاته البسيطة المتراكمة على مدى زمنى طويل بفعل التأثير التراكمى .



- يتوقف تكوين النتروزامين في الجسم على حموضة المعدة

ال PH ١,٥ - ٢,٥ الفارغ كما يلي :



ونجد أن كلما انخفض ال PH للمعدة زاد تكوين النتروزامين

ب) كلما زاد ال PH للمعدة قل تكوين النتروزامين .

ج) لا يتوقع تكوين النتروزامين في اللعاب (٦,٣ - ٦,٨)

والأمعاء (٧-٨) والدم (٦,٣-٦,٨) لارتفاع ال PH كما سبق .

٤- وجد أن زيادة فيتامين (ج) & فيتامين (هـ) تعوق تكوين النتروزامين .

وجود النتروزامينات فى الأغذية

تركيز النتروزامينات	الغذاء
جزء / بليون	(١) منتجات اللحوم
٩٤	أ - دواجن مدخنة
٨٠-١٠	ب - سجق جاف & سلامى
٣٤-١١	ج - فرانكفورتر
٤ - ١	د - لحم لانشون & سلامى
	٢ أسماك
١٠٠-٥٠	أ - سمك مملح
صفر - ٢٦	ب - سالمون طازج أو مدخن
٤ - ١	(٣) جبن

كيفية وقاية الانسان من المواد المسببة للسرطان هي :-

- (١) تناول أغذية متعددة يوميا .
- (٢) لا تكرر خطة التغذية بنفس مكوناتها الا نادرا .
- (٣) خفض الكحولات .
- (٤) منع التدخين .
- (٥) زيادة فيتامين E & C & A .
- (٦) كفاية ألياف الغذاء (خاصة من الخضار والفاكهه)
- (٧) خفض ملح الطعام .

- ٨) عدم تناول مشروبات شديدة السخونة .
- ٩) عدم تقحم الأغذية على الموقد .
- ١٠) تجنب التسخين الجاف .
- ١١) تجنب ما يزيد نشاط ميكروسومات الكبد مثل العقاقير الطبية والاضافات الغذائية والكيمائيات البيئية والمتبقيات الضارة فى الأغذية .

٥- التشريعات لاستخدام النيتريت فى الطعام :

فى عام ١٩٧٣ (VSDA) وضحت أن يجب عدم استخدام نيترات الصوديوم فى كل منتجات اللحوم والدواجن ما عدا السجق واللحوم المعتقة وان النيتريت المسموح به للحوم المعتقة يجب أن يكون محدود الى ١٥٦ ملجم / جم فى المعلبات . وان النسب المتبقية من النيتريت المسموح بها يجب أن تقل من ٢٠٠ الى ١٠٠ ملجم / جم فى هذه المعلبات المعتقة المحتوية على منتجات اللحوم المعتقة.

فى عام ١٩٨٦ النسبة المسموح بها من نيتريت الصوديوم فى لحم الخنزير كانت ١٢٠ جزء فى المليون ، أو (١٤٨ جزء فى المليون من بوتاسيوم النيتريت + ٥٥٠ جزء فى المليون من أرثروسوربيت الصوديوم (Sodium erythorbate) أو (١٠٠ جزء من المليون نيتريت الصوديوم أو ١٢٣ جزء من أرثروسوربيت الصوديوم) . وأستخدم النيتريت فى باقى المنتجات

محدود بحيث أن الحد الأقصى للباقي في المنتج لا يزيد عن ٢٠٠ جزء في المليون .

وقد أوصى بضرورة تقليل استخدام النيتريت والنيترات في الطعام حتى في اللحوم المعلبة التي يتم فيها التعقيم يجب أن تشارك بأقل من ١٠ % من النيتريت المأخوذ .

وهناك دراسة أخرى أجريت لتقدير قيمة بواقي النيتريت في عينات من اللحوم المصنعة مشتراه ووجد أن متوسط بواقي النيتريت كانت ٥-١٠ جزء في المليون .

وهناك دراسة أجريت على ثلاثة أنواع من الفرائد المملحة المحلى ووجد أن التخزين بعد التصنيع أدى إلى أن بواقي النيتريت كانت في حدود من صفر إلى ٩ جزء في المليون وهذا يعتبر أقل بحوالي ٨٠ % عن استخدامه عام ١٩٧٠ .

حديثاً وجد أن اللحوم المصنعة التي يجرى عليها التعقيم على ١٠ جزء في المليون من النيتريت وهذا يعتبر انخفاض حقيقي حيث كان يستخدم عند ٥٠ جزء في المليون وهذا الاتجاه الحديث جعل تناول اللحوم أكثر أماناً الآن .

هناك دراسة تمت لتقدير محتوى عصائر الخضروات المعلبة من النيتريت والنترات وحمض الاسكوربيك بواسطة Liquid Chromatographic ، ثم عصائر الخضروات ، خليط B عصير طماطم ، خليط C عصير طماطم ، وخليط D عصير

جزر) ، العينات ثم رجعا لمدة ١ دقيقة وعندئذ فتحت وفصلت لمدة ١٥ دقيقة فى جهاز الفصل ثم تم ترشيحها وحفظت عند ٤ درجة مئوية فى الثلاجة لحين تحليلها فى خلال ساعة من فتحها ، وقد خفف العصير أربع مرات قبل تحليله بواسطة HPLC النتائج أن نسبة النيترات والنيتريت وحامض الاسكوربيك فى الأربع عينات فى الطماطم والجزر وخليط عصائر الخضروات ، بالنسبة لمحتوى النيتريت فى العلب كان ينتشر نسبيا فى حدود ١,٢ - ٥٢ ملجم /يوميا وهذا يعتمد على نوع خليط العصير ، وأن النسبة الكلية من النيتريت فى بعض العصائر الخضروات المعلبة زادت عن الحد المسموح بواسطة FAO WHO وأن استخدامهم يجب أن يكون بحكمه ومن جانب آخر وجد أن التأثير الخطير للنيتريت ربما يقل بواسطة المستوى العالى من حامض الاسكوربيك .

الباب الثالث

الزيوت وأضرارها الصحية

الباب الثالث الزيوت وأضرارها الصحية

* مقدمة عن الزيوت

تعتبر الزيوت والدهون من المولدات الغذائية الهامة في حياتنا اليومية حيث أنها تمد الجسم بالطاقة والفتيامنيات الذوبة في الدهون (أ ، د ، هـ ، ك) كما أنها مصدر أساسي للأحماض الدهنية الأساسية التي لا يستطيع الجسم تكوينها كما تلعب دوراً هاماً في الوقاية وعلاج بعض الأمراض .

• وتنتج جمهورية مصر العربية حوالي ١٥ % فقط من الاستهلاك الكلى للزيوت ومن هنا يظهر مدى اتساع الفجوة بين الإنتاج والاستهلاك .

* شروط إنتاج زيت جيد :

١. إستخلاص الزيت من البذور الزيتية فور حصادها وعدم تعرضها للتلوث بالفطريات والبكتيريا .
 ٢. الإستخلاص في جو بعيد عن الأكسجين .
 ٣. إستخدام مضادات لكسدة ذات كفاءة عالية وفي الحدود المسموح بها .
 ٤. تعبئة الزيوت في عبوات شفافة وغير معدنية .
 ٥. مراعاة شروط التخزين السليم للزيوت (بعيداً عن الضوء ، الأكسجين ، درجة الحرارة والتلوث) .
- يعتبر التحمير الغزير من الطرق الشائعة الإستخدام في طهي الأطعمة في جمهورية مصر العربية ، فعملية التحمير تؤثر تأثيراً

قويا على صحة وسلامة المواطن المصري في حالة استخدامه عدة مرات - بينما استخدامه لفترة قصيرة من الوقت فهي تعطى طعاما مستحبا للطعام وتقلل من التأثير السيئ له . وتزداد حدة التغيرات التي تحدث في الزيت كلما طالت مدة التعرض للحرارة العالية وكذلك كلما ارتفعت درجة الحرارة .

• وتستخدم الزيوت في تحمير العديد من الأغذية مثل البطاطس ، اللبائنجان ، السمك ، الطعمية وهي من الأطعمة التي لها شعبية هائلة في مصر . وعلى المستوى المنزلي تغيير الزيت المستخدم في التحمير من أن لآخر تبعا للقطرة وخصوصا عندما يبدأ الزيت في التبخين .

• والمتبع في المحلات العامة (محلات الفول والطعمية ومحلات الأسماك) هو تزويد الزيت أى بإضافة زيت جديد للزيت المسخن وعدم تغيير الزيت - وبالطبع بعد فترة معينة يتم ترشيح الزيت لإزالة الشوائب السوداء (أى بقايا الغذاء المحترقة) ويعاد استخدام الزيت مرة أخرى .

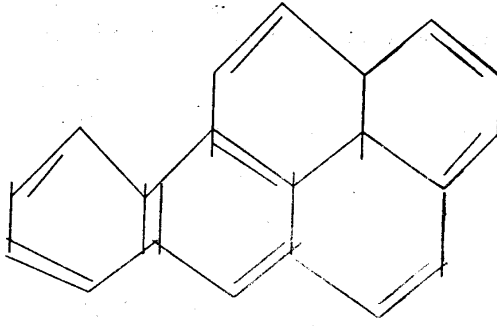
التغيرات التي تحدث في الزيت ومنتجاته بالاستخدام السيئ للزيت " تكرار استخدام الزيت لفترات طويلة " :

١- نتيجة للاستخدام السيئ للزيت وجد تكوين حوالي أكثر من ٦٠ مركب سام كما تشير الأبحاث العلمية بذلك وتبقى هذه المركبات راسخة في الزيت ولا يمكن ترشيحه بأي طريقة من الطرق ولكن تمتص بواسطة الطعام الذي يطهى فيه ويؤثر بالتالى على صحة الإنسان الذى يتناول تلك الأطعمة .

- ٢- بتكرار استخدام الزيوت لمدة كبيرة يؤدي إلى تحويل الأحماض الدهنية الغير مشبعة إلى أحماض دهنية مشبعة تمتص بواسطة الطعام وبالتالي تزيد نسبة تشبع الدهون في الطعام والتي تؤدي إلى أضرار صحية مثل أمراض القلب .
- ٣- وجد أن الزيوت المعاد استخدامها لها تأثيرات ضارة على الكلى حيث تؤدي إلى زيادة حامض البوليك والكرياتينين في دم الفئران .. كما تؤدي إلى سقوط الشعر والإصابة بالإسهال وتضخم في الكبد والكلى والطحال كما تشير لتلك الأبحاث العلمية .
- ٤- بتكرار استخدام الزيوت يؤدي إلى تحلل الجليسرول إلى " الأكرولين " مركب سام .
- ٥- بتكرار استخدام الزيوت يؤدي إلى تكوين مركب المألونالدهيد وهو مادة سامة تؤدي إلى السرطان .
- ٦- بتكرار استخدام الزيوت في التحمير يؤدي إلى تكوين هيدروبيروكسيدات الذي ينشط سرطانات معينة . ونواتج تكسير هذه المواد تؤدي إلى تكون مواد سامة للدهيدية وكيثونية وهذه المواد لا نستطيع ترشيحها .
- ٧- تكرار استخدام الزيوت يؤدي إلى تقليل الاستفادة من البروتين المأكول .
- ٨- تناول المنتجات المعبأة للمحمرة في هذه الزيوت يؤدي إلى زيادة الدهون الكلية ، الكوليسترول ، الجلوسريدات الثلاثية وهذا يعطى مؤشر بالخطر حيث زيادة هذه العناصر بطول مدة استخدامها تعمل على إصابة الإنسان بأمراض القلب .
- ٩- استخدام الزيوت المعاد استخدامها عدة مرات تعمل على إكساب المادة الغذائية طعماً ورائحة غير مستحبة .

* بالإضافة الى التأثير الضار " تكرار استخدام الزيوت فى التحمير لمدة طويلة " فالشئ أيضا له تأثير ضار ويمكن تجنبها باتتباع الخطوات التالية :

- (١) أثناء الشئ تحترق المواد العضوية وبالتالي يتولد عنها مواد مسببة للسرطان عبارة عن هيدروكربونات عطرية عديدة الحلقات مثل ٣-٤ بنزبيدين تترسب مع الدخان على سطح المادة المشوية . ولذا لحماية اللحوم الغنية بالدهون عند الشئ فتوضع رأسيا على ارتفاع مناسب من فتحة الشواية .
- (٢) يفضل الفحم النباتى عند اجراء عملية الشئ وعدم استخدام أشجار جوز السنوبر مثلاً تعطى رائحة جيدة لكنها تحتوى على راتنجيات ينشأ بأحتراقها كمية كبيرة من الهيدروكربونات العطرية .
- (٣) يجب عدم تعرض اللحم الى فتحة الشواية الا بعد أن يغطى الفحم بطبقة رماد أبيض أى بعد اكتمال اشتعاله فالأفضل تسخين الشواية قبل الشواء ٣٠-٦٠ دقيقة .
- (٤) اذا تساقطت قطرات الدهن المسالة بالحرارة على الفحم يزيد الدخان وقد يشتعل الفحم وينشأ البنزبيدين الذى يترسب على اللحوم
- (٥) يجب تجنب شراء منتجات الحوم المملحة بملح البارود لما ينشأ من خطر انتاج النتروزامين من ملح النتريت والحرارة وهو مركب للسرطان .



٣-٤ بينزبيرين
Benzpyren

كيفية التعرف على صلاحية الزيت :

يعتبر الزيت غير صالح إذا ظهرت به المؤشرات التالية :

١. تغير لون الزيت من الذهبي الفاتح إلى اللون البني الغامق .
٢. زيادة لزوجة الزيت .
٣. ظهور رائحة غير مقبولة .
٤. تصاعد أدخنة سوداء وتكون رغاوى ثابتة .

*** الشروط الواجب مراعاتها عند إجراء عملية التحمير :**

١. ضرورة عدم استخدام الزيت أكثر من مرة خاصة في تحمير المنتجات الحيوانية .
٢. عدم استخدام الزيت في التحمير لفترات طويلة كما يحدث في كثير من المحلات من ٦ - ٢٤ ساعة .
٣. التحمير في كمية قليلة من الزيت للاقتصاد ولا استخدامها مرة واحدة فقط .
٤. أن يحتوي الزيت على مواد مضادة للأكسدة ذات كفاءة عالية وفي الحدود المسموح بها .

الباب الرابع

المضادات الحيوية

الباب الرابع

المضادات الحيوية

* تعريف المضادات الحيوية :

إن المضادات الحيوية عبارة عن مجموعة من المواد العضوية الكيميائية المعقدة التي تنتج في الأصل بواسطة بعض أنواع من الكائنات الحية الدقيقة أثناء نموها ويكون لها تأثير واضح على أنواع أخرى من الكائنات الدقيقة .

يعبر استخدام المضادات الحيوية في غذاء الحيوان مجال للخلاف وهذا يرجع الى احتمالية نمو بكتريا مقاومة ممرضة في الأطعمة المنتجة من هذه الحيوانات التي أعطيت هذه المضادات الحيوية وكنتيجة لذلك يكون لها مخاطر على صحة الإنسان . أن هذه الميكروبات الموجودة بالحيوان يمكن أن تنتقل للإنسان أما من خلال الاتصال المباشر بالحيوانات ، أو طريق استهلاك الطعام الملوث ببقيايا هذه المضادات الحيوية .

تنقسم المضادات الحيوية الى : مضادات حيوية بجرعات علاجية

(Therapeutic) ومضادات حيوية تضاف كغذاء الحيوانات (Feed additive subtherapeutic) ، والتي يشترط ان لا يتبقى منها آثار غير مسموح بها أو من بقاياها في اللحوم والألبان والبيض طبقا للقوانين التشريعية للمواد المضافة .

بعض المضادات الحيوية الفعالة التي تستخدم كمنشطات للنمو :

يعتبر Ionophores الأول والأكثر نجاحاً في مجال الإضافات كغذاء الحيوانات ويعتبر أول هذه المجموعة monensin ومن هذه المضادات الحيوية التي تستخدم في مجال تنشيط نمو الحيوانات :-

١- Ionophore يتم تحليل هذا النمو بواسطة Streptomyces cinnamomensis وقد أثبتت الدراسات التي تمت على العجول أن أكثر من ٧٠% من هذا المضاد يتم إفرازه في صورة غير متحولة في البراز , وأيضاً وجد أن المواشي التي يتم إعطاؤها لحد ٥٠٠ ملجم / يومياً أنه لا يوجد بقايا في أنسجة الجسم عند إنقطاع الإعطاء لها . وقد وجدت آثار من هذا المضاد في كبد الأبقار عند إعطاءها ٧٥٠ ملجم (وهذا يعتبر أكثر بثلاث مرات من الجرعة القصوى المسموح بها) لمدة ١٠٦ يوم قبل الذبح .

إن اللجنة العلمية لتغذية الحيوان قد أوصت بأن الجرعة القصوى من المضاد الحيوي monensin sodium في غذاء الأبقار لا يجب ألا تزيد عن الحد الذي يعطى بواسطة هذه المعادلة :

الجرعة القصوى المسموح بها يومياً = ٨٠ ملجم + ٦٠ ملجم / ١٠٠ كجم من وزن المواشي

وتستخدم هذه المواد في غذاء الحيوانات بهدف :

أ- زيادة الوزن بدون تغيير في كمية الطعام المستهلك . وجد أن عند إعطاء ذكور بعض الحيوانات monensin عند ٣٣ ملجم / كجم ، أدى ذلك إلى زيادة ٤,٨ % في الوزن مع عدم حدوث تغيير في استهلاك الحيوانات للغذاء , وأدى إلى زيادة فعالية التمثيل الغذائي وزيادة القدرة على الاحتفاظ بالطاقة بمعدل ٥,١ % أكثر , مقارنة بالمعينة التي لم يتم إعطاؤها هذه المضاد (control) .

ب- تقليل كمية الطعام المتناول . لوحظ انه عند اخال هذه المضاد في غذاء الحيوانات عند مستوى ٢٠ و ٣٠ ملجم \ يوميا لمدة ٦٠ يوم ادى الي تقليل الطعام المتناول بنسبة ٦,٤ % و ١٨,٤ % بالترتيب مقارنة بالكنترول .

٢- Lasalocid Sodium : وهذا يعتبر من المضادات الحيوية التي تؤدي ايضا الى زيادة الوزن وزيادة فعالية التمثيل الغذائي في الحيوانات التي يتم اعطاءها هذا المضاد .

٣- Salinomycin : يعتبر فعال ضد الميكروبات الموجبة لصبغة جرام وليست سالبة , ويستخدم كمنشط في تسمين الابقار والحمل عند مستويات في الغذاء تتراوح ما بين ١٠ الى ٣٠ ملجم \ كجم , ولا يستخدم كدواء للإنسان , قد اوصت اللجنة العلمية لتغذية الحيوانات بضرورة التوقف عن وضعه في الغذاء الحيوانات لمدة خمس ايام قبل ذبح الحيوان هناك انواع اخرى من المضادات الحيوية التي تستخدم ايضا في هذا المجال منها :

Narasin and avoparsin تستخدم في مجال تسمين الدواجن
Flavomycin يستخدم في تسمين الابقار , Tylosin يستخدم كعلاج
بيطري للتحكم في عدوى الجهاز التنفسي في الدواجن والابقار ولا
يستخدم كدواء للإنسان .

ان اللجنة العلمية لتغذية الحيوان قد اوصت بان الجرعة القصوى من المضاد الحيوي monensin sodium في غذاء الابقار اليومى يجب
الا تزيد عن الحد الذى يعطى بواسطة هذه المعادلة :

الجرعة القصوى المسموح بها يوميا = ٨٠ ملجم + ٦٠ ملجم \ ١٠٠ كجم
من وزن المواشى

ان مع زيادة التزايد السكاني فقد ازدادت الحاجة الى ضرورة الاهتمام بتوسيع الانتاج الحيواني وخاصة في الدول النامية , وبالتالي زاد استخدام المضادات الحيوية التي ساعدت بنجاح في هذا التوسع ويعتبر استخدامها له ثلاث أهداف رئيسية :

الأول : ان معظمها له دور حيوي كدواء في علاج الأمراض .
 الثاني : استخدامها في الحيوانات غير المصابة بأمراض يساعد في تقوية جهاز المناعة ضد العدوى من أى أمراض تنتج من البكتريا أو البروتوزوا
 الثالث : في استمرارية استخدامها بجرعات أقل من الجرعة الدوائية بغرض تحسين النمو وفعالية التمثيل الغذائي للطعام وتقليل الطعام المستهلك بواسطة هذه الحيوانات ، وهذا الاستخدام يؤدي الى انخفاض سعر للحوم والألبان والبيض والدواجن .

• كيف يمكن للمضادات الحيوية أن تنشط النمو وتحسن فعالية الطعام ؟ من النظريات الحالية المقترحة لذلك أن المضادات الحيوية تستطيع أن :

- ١- المحافظة على بعض العناصر الغذائية ، فقد بينت الدراسات أن المضادات الحيوية تحافظ على المأخوذ من الفيتامينات والأملاح المعدنية والأحماض الأمينية وكذلك الطاقة للحيوان .
- ٢- تثبيط العناصر الغذائية التي تحتاجها الكائنات الحية الدقيقة لنموها
- ٣- ربما تزيد من المتناول من الطعام أو الماء .
- ٤- تثبيط نمو الكائنات الحية الدقيقة التي تنتج سموم وفضلات مامة .
- ٥- تثبيط الكائنات الممرضة في القناة الهضمية .
- ٦- تحسن الهضم والإمتصاص في الحيوانات .

كذلك تستخدم بعض المضادات الحيوية في مجال التصنيع الغذائي على سبيل المثال يستخدم التتراسيكلين tetracyclines وكلورميسين chloromycetin في تعبئة وتخزين الدواجن والأسماك وبعض الفواكه والخضروات ، ويستخدم ميسين mycin في مجال تصنيع الجبن والأطعمة المعلبة ، ويستخدم الاستربتوميسين streptomycin و اوكستراسيكلين في التحكم في أمراض النباتات . ويستخدم sulphonamidas في علاج الأمراض البكتيرية التي تصيب الأسماك وقد وجد أن حقن الأسماك به أو خلطه بطعام الأسماك أو بالماء حيث توجد الأسماك أدى إلى زيادة مقاومة الأسماك للعدوى الخارجية .

الآثار السيئة للمضادات الحيوية :

لقد زاد الإهتمام حول استخدام هذه المضادات من ناحية تأثيرها السئ على صحة الإنسان .

ازداد إنتشار العيوب الخلقية والحساسية والسميات التي تعتبر من المخاطر على صحة الإنسان وتنتشأ من إستهلاك الأطعمة الحيوانية أو الأسماك التي أعطيت هذه الحيوية كمثبطات للنمو .

بسبب الإستخدام السئ بواسطة أشخاص غير مدربين في مزارع الدواجن أدى ذلك إلى أن يبيض هذه الدواجن احتوى على نسبة من هذه المضادات . أدى استخدام الألبان أو الأطعمة المحتوية على بقايا المضادات الحيوية إلى ظهور طاقح جلدي في الأطفال حيث كان مرتبطا بإستهلاك لبن وجد أنه يتسبب على المضاد الحيوى sulfonamide وكذلك

sulfapyridine . والدراسات أوضحت أن استخدام المضادات الحيوية كمواد مضافة في الدواجن والمواشي أدى إلى زيادة إنتشار الميكروبات المقاومة للمرضة + R . كذلك ظهرت بعض تفاعلات الحساسية مثل

الطفح الجلدي الذي يحتوي على بثور والأكزيما والالتهاب الجلدي كنتيجة لوجود آثار من المضادات الحيوية في الطعام .

وجد أنه عند استهلاك الألبان أو الأطعمة الحيوانية التي تحتوي بقايا هذه المضادات الحيوية أدى ذلك إلى تخليق كائنات حية دقيقة مقاومة لفعل المضادات الحيوية الأخرى Drug- resistant bacteria ، وزيادة انتشار ائلميكروبات المقاومة R+ وبعضها يكون ممرض للإنسان ، وكذلك يؤدي زيادة الحساسية الشديدة بفعل باقى المضادات الحيوية في هؤلاء الأشخاص ، وهذه الميكروبات المقاومة للمرضة تتزايد وفي نفس الوقت الميكروفلور المتواجدة في الامعاء intestinal microflora تقل وبالتالي قد يؤثر ذلك على تخليق الفيتامينات في الأمعاء .

المضاد الحيوى الأردسين ardacin الذى يستخدم كمنشط للنمو في الأبقار والدواجن وجد بقايا منه في الكلى والكبد لهذه الحيوانات ، وبالتالي فقد تم التوصية بضرورة التوقف عن اعطاء مثل هذه المضادات لمدة يوم على الأقل قبل استهلاكها بواسطة الإنسان .

كذلك فقد ثبت ان اللحوم والدواجن المحتوية على بقايا مضادات حيوية تعتبر مصدر هام لعدوى الأمعاء للإنسان .

* التفاعل مع الأدوية الأخرى :

قد أثبتت دراسة أجريت على العاملين في مزرعة دواجن في إنجلترا أنه بعد اعطاء الدواجن جرعة منشطة للنمو من تتراسيكلين Tetracycline لمدة ١٥ شهر فقد انتشرت البكتريا المقاومة للتتراسيكلين في أمعاء هؤلاء الأشخاص أكثر ١٠ مرات من جيرانهم الذين لم يكونوا على اتصال بهذه الدواجن .

أن لحوم الحيوانات ومنتجاتها تعتبر وسط انتقال البكتريا للإنسان ، فاللحوم ، البيض ، الدواجن ، الألبان ومنتجاتهم تعتبر بيئة ممتازة بنمو هذه البكتريا وتساعد باقى العوامل مثل عدم كفاية الطهى ، الأخطاء فى تناول الأطعمة ، عدم النظافة أثناء الذبح ، أخطاء فى طرق التصنيع ، عد كفاية للتجميد تعتبر من العوامل المساعدة على انتشارها .

عند تكون هذه السلالات المقاومة للبكتريا فى القناة الهضمية للعائل (الإنسان) فإنها تقاوم أنواع البكتريا الأخرى لأن لديها القدرة على التغيير وتكوين كتلة بلازمية ، وكنتيجة لتأثيرها على فلورا الأمعاء الطبيعية للإنسان non - resistant intestinal flora التى تقل وهذا يوفر بيئة جيدة لزيادة تكاثر هذه البكتريا الممرضة ، والنتيجة لذلك قد تسبب أى عدوى فى حدوث أمراض خطيرة أو قد تؤدى للوفاة . يعتبر الأطفال وكبار السن أكثر الفئات العمرية عرضة لهذه المخاطر وذلك يرجع الى نقص مناعتهم ، وكذلك من يعانون من الضعف وسوء التغذية .

وفى حالة عدم اعطاء مضاد حيوى الى هذا الشخص الذى نمت فيه هذه البكتريا المقاومة لفعل المضادات الحيوية فإن ذلك يؤدى الى استمرار تكاثر هذه المستعمرات فى الأمعاء مما يتسبب عنه مشاكل صحية خطيرة لهذا الشخص .

وقد لمكن عزل كثير من البكتريا المقاومة لفعل المضادات الحيوية فمثلا تمكن المركز الحديث للتحكم فى الأمراض من عزل سلاسة مقاومة من سلالة السالمونيلا Salmonella newport وذلك من الألبان واللحوم من الحيوانات بعد ذبحها ، وكذلك من الهامبورجر المصنوع من لحوم الحيوانات التى تم اعطاءها هذه المضادات وهذه البكتريا المقاومة لفعل

للمضادات ثبت خطورتها على الإنسان ، كذلك تم عزل أنواع أخرى من البكتريا المقاومة من المكان الذي تم فيه التخلص من فضلات الحيوانات مثل - Chloramphenicol - resistant salmonella حيث كان يستخدم المضاد الحيوي Chloramphenicol كمنشط للنمو .

ومن المخاطر الهامة أيضا التي يجب أن يوجه لها عناية خاصة هي احتمالية التداخل والتفاعل بين المضاد الحيوي في العليقة وأي أدوية علاجية أخرى فقد وجد تأثير مباشر لكل من التتراسيكلين Tetracycline أو الأرتوميوسين Erythromycin على فعالية البنسلين Penicillin وبالتالي فإن الحيوانات التي يتم إضافة erythromycin أو tetracycline كمادة مضافة للعليقة يجب أن لا تعالج باستخدام البنسلين .

كذلك ثبت أن تأثير المضاد الحيوي tetracycline يمكن أن يقل إذا احتوى غذاء الحيوان على نوع آخر من المضادات الحيوية ، أو إذا دعمت العليقة بنسبة عالية من الكالسيوم أو الماغنسيوم ، كذلك فإن هذا التأثير يمتد إلى التأثير على الميتابولزم الخاص بالمضاد الحيوي الذي قد يتغير أو قد يحدث فيه خلل ، وتتزايد هذه المشكلة Drug - interaction كمشكلة طبية إذا تم استخدام المضادات الحيوية في مجال الزراعة .

* الحماية من مخاطر المضادات الحيوية :

من غير المسموح به طبقا للتشريعات احتواء الغذاء على بقايا من المضادات الحيوية لأنها تعتبر آمنة للإنسان وللتغلب على هذا يتم ذلك عن طريق :

- ١- التوقف عن الاستخدام لهذه الأدوية قبل استهلاك الإنسان لهذا الغذاء : فقد أوضحت المنظمة العالمية للأمراض الوبائية التي تصيب

الحيوان بضرورة انقطاع الأمداد بهذه الأدوية لمدة منه ٤ أو ٦ أسابيع من استهلاك الانسان لهذا الطعام وخاصة في مجال تربية الأسماك .

٢- المعاملة بالحرارة ، التبريد ، التجميد : ثبت أن تأثير بقايا هذه المضادات يقل إلى أقصى درجة عن طريق طهي اللحوم ، وإذا وجدت أي بقايا تصبح غير فعالة لأحدث مشاكل صحية للإنسان ، وجد أن بقايا الكلوروتتراسيكلين Chlortetracycline والأوكستتراسيكلين Oxytetracycline تتحطم أثناء الطهي فتصبح للحوم أكثر أمانا لاستهلاك الانسان .

ويتوقف تقليل بقايا المضادات الحيوية على كلاً من :

- أ- درجة الحرارة المستخدمة أثناء الطهي ومدة الطهي ، فقد ثبت عدم وجود أي بقايا للمضاد الحيوي أمبسلين ampicillin في اللحوم عند تعرضها لدرجة حرارة ٩٣°م أو ٩٦°م لمدة ٢١٠ و ١٨٠ دقيقة بالترتيب .
- ب- التخزين بالتبريد فقد وجد أن المحافظة على المنتجات الحيوانية عند ٤°م أدى إلى تقليل بقايا الأمبسلين ampicillin وكلوروامبيفنيكول Chloramphenicol إلى أقصى درجة .
- ج - التجميد أدى إلى نتائج إيجابية في التخلص من بقايا المضادات الحيوية . وهذا يعتبر من طرق الأمان لاستخدام الأسماك التي تم استخدام المضادات الحيوية في تربيتها كمواضع مضافة .

٣- تقليل استخدام المضادات الحيوية : إن الاتجاه الحديث الآن لمعظم الدول المتقدمة هو منع أو تقليل استخدام هذه المضادات في تربية المواشى والحيوانات وهذا يتم عن طريق تطوير التكنولوجيا الحديثة

في تربية الحيوانات مشتملة على عزل الحيوانات المفطومة حديثا ، تعديل الاتجاه مثل استخدام المضادات الطبيعية Probiotics والفاكسينات Vaccines للتحكم في حدوث أى أمراض معدية للحيوانات . وقد أوصت منظمة الصحة العالمية (1997) HWO بضرورة عدم استخدام المضادات الحيوية كبديل للتربية الصحية للحيوانات . وأن الممارسات الصحية المتطورة في العناية بالحيوانات تقلل من استخدام المضادات الحيوية .

٤- طريقة إعطاء المضاد الحيوى : وجد أن المضادات الحيوية التى تستخدم فى تنشيط النمو كموا د مضافة يجب أن تعطى للحيوانات فى الطعام أو الماء ، وهذه الطريقة لها عدة فوائد أولها أنها تختلب على العمل النظامى أو الروتينى للعاملين بهذه المزارع ، وثانيا أن إعطائها فى العليقة يؤدى الى التحكم فى امتصاصها بواسطة جدران الأمعاء عن المقارنة بإعطائها عن طريق الحقن بالوريد .

ولذلك فإن استخدام المضادات الحيوية فى مجال تسمين وتنشيط نمو المواشى له عدة مزايا ولكن يجب اتباع طرق الحماية لتقليل لخطر بقايا هذه المواد لما ثبت لها من أضرار عديدة على صحة الإنسان .

المضادات الحيوية النباتية

Antibiotics

يقصد ب Antibiotics

(١) هي أى مادة يمكن عزلها من أى كائن حى ويكون لها القدرة على تثبيط نمو الأحياء الدقيقة أى ليست قاصرة على الأحياء الدقيقة الميكروبيولوجية فقط .

(٢) يطلق على المضادات الحيوية المستخرجة من النباتات الأسم

. Fytoncides

(٣) أمكن عزل أربعة مركبات مضادات حيوية من الثوم وهى :

١- الليسين

Garlicine

٢- جارليسين

Allistatine (1)

٣- أليستاتين (١)

Allistatine (2)

٤- أليستاتين (٢)

وبالتالى فزيت الثوم له تأثير ضد الأحياء الدقيقة بدرجات متباينة فهو يثبط تكاثر معظم بكتريا

(٣) المضادات الحيوية النباتية المعروفة حاليا :

Tomatin

أ- توماتين

Tomatidin

ب- تومايتدين

Humulon فى حشيشة الدينار Hops

ج- هيوميولون

Lupulon فى حشيشة الدينار .

د- ليوببولون

Raphanin من الفحل .

هـ- رافانين

الباب الخامس

التسليم الغذائي

التسمم الغذائى

مقدمة :

المقصود بالتسمم الغذائى حدوث اضطرابات مرضية للأشخاص نتيجة تناولهم الغذاء ، ويرجع التسمم الغذائى الى أنواع عديدة من التغيرات غير المرغوبة التى تحدث نتيجة لظروف معينة تبدأ من المادة الخام المستخدمة لإنتاج الغذاء الى ظروف تصنيع وتداول وتخزين هذا الغذاء . وتظهر حالات التسمم الغذائى بأعراض مختلفة أهمها اضطرابات الجهاز الهضمى مثل التقيء والقىء كذلك تظهر كثير من حالات التسمم الغذائى لدى أشخاص ذو قابلية معينة فى صورة حالات حساسية كما تظهر فى صورة سوء تغذية وفقر دم وفى حالات التسمم الشديد تظهر أعراض التسمم الحاد وقد يودى ذلك الى الوفاة . تلوث معظم المواد الخام المستخدمة فى التصنيع الغذائى وذلك مثل تلوث الأحياء المائية من أسماك وغيرها وتلوث النباتات كذلك تلوث الحيوان مما أدى ذلك الى انتشار حالات التسمم الغذائى .

* فاهم أنواع التسمم الغذائى ما يأتى :

- أولا : التسمم الطبيعى بالأغذية .
- ثانيا : التسمم الميكروبيولوجى .
- ثالثا : التسمم النباتى والحيوانى .
- رابعا : التسمم الكيماوى .

التسمم الغذائي

ينقسم التسمم الغذائي إلى أربعة أنواع تبعاً لمسبباته :-

أولاً : التلوث البكتيري للأطعمة وأنواعه

١- التسمم البوتوليوني Patulism

٢ - التسمم العنقودي

ثانياً : التلوث الكيميائي للأغذية :-

١ - تلوث الطعام بالفلزات الثقيلة .

٢ - تلوث الأطعمة بالمواد الحافظة ومكسبات الطعم واللون

٣ - تلوث الأطعمة بالمبيدات الحشرية ومبيدات الحشائش .

ثالثاً : أطعمة سامة بطبيعتها

١ - أطعمة نباتية ٢ - الفطريات السامة

٣ - أطعمة حيوانية

رابعاً : الحساسية من بعض الأطعمة :-

١ - التسمم بالفاول وأنواع أخرى من البقول

٢ - الحساسية من تناول البيض والفاولة

وبعض الأطعمة الأخرى .

ويمكن تقسيم السموم التي تكونها البكتيريا إلى نوعين وهما :-

(١) السموم الخارجية Extataxins وهي السموم البكتيرية التي تخرج

إلى خارج الخلية البكتيرية أي في البيئة أو الوسط الذي توجد فيه

البكتيريا مثل Botulism

* يتعرض الإنسان للتسمم الكيميائي وذلك عن طريق اتباع الإنسان بعض المعادن السامة أو مركباتها عن طريق شرب محاليلها بطريق الخطأ ، ويؤدي هذا إلى الإصابة بحالات التسمم الحاد وقد يؤدي أيضا ذلك إلى الوفاة.

* طريقة سير المادة المعدنية داخل الجسم بعد ابتلاعها تمر خلال القناة الهضمية ويتم امتصاصها ثم تنتقل إلى الكبد عن طريق الأوردة الدموية حيث يحتجز جزءا كبيرا منها ويفرزه مع الصفراء إلى داخل الأمعاء.

أنواع التسمم المعدني

١- التسمم الحاد :-

يحدث غالبا نتيجة تناول مادة سامة بطريق الخطأ

٢- التسمم المزمن :-

وهو نوع التسمم الأكثر شيوعا ، حيث يؤدي التعرض المستمر للمادة السامة إلى امتصاص كمية معينة منها يوميا على مدى فترة طويلة زمنية وبالتالي تظهر أعراض التسمم ببطء شديد .

أعراض التسمم بالمعادن :-

تتشترك المعادن جميعا في حدوث أعراض التسمم الآتية :-

- ١- سرعة الشعور بالتعب والإجهاد عند ممارسة العمل
- ٢- الصداع وعدم التركيز والزعزعة والاضطرابات البصرية.
- ٣- الميل للتقيؤ وفقدان الشهية.
- ٤- اضطرابات القلب وازدياد سرعة ضرباته وارتفاع ضغط الدم .
- ٥- ظهور أعراض الحساسية على الإنسان في حالة التسمم بمعادن الزرنيخ - الزئبق والبيريليوم

- ٦- التهابات موضعية بالجلد نتيجة التسمم بمعادن الكروم - البيريليوم وأملاح الزرنيخ.
- ٧- تليف بالرئتين في التسمم بالزرنيخ أو النحاس أو البيريليوم
- ٨- حدوث الإصابة بالسرطان في الرئتين وغيرها من الأعضاء في حالة التسمم بالنيكل - الزرنيخ الكادميوم.

الخواص العامة للتسمم بالمعادن :-

- ١- معظم هذه السموم يفرز عن طريق الكليتين في البول بمعدل سريع أولا ثم يبط ويمتد لعدة ايام وهذا يتوقف على الجرعة المعطاة وحجمها.
- ٢- معظمها يعاد إفرازه بالقناة الهضمية بعد امتصاصه حتى ولو لم يؤخذ بالفم فمركبات الزرنيخ يعاد إفرازها بالقولون بالنازل ومركبات الزئبق يعاد لإفرازها بالأعور
- ٣- تظهر أعراض التسمم بها بعد التعرض لها لفترة تطول او تقصر على حسب طبيعة السم ودرجة ذوبانه وحالة المعدة ومحتوياتها
- ٤- ينصح بعمل غسيل معدة لعلاج المصاب بهذه السموم ويعتبر كل من حمض التتيك وثيوسلفات الصوديوم حيث يعمل علي ترسيب هذه المعادن في المعدة ويمنع امتصاصها.

أولاً: التسمم الطبيعي بالأغذية :

(Natural Poisons In Food)

(أ) الغذاء عبارة عن خليط من مركبات وعناصر كيميائية وتكون بعض مركباته الطبيعية سامة ولكن أغلب الأحيان فإن هذه السموم الطبيعية تكون بنسب ضئيلة بحيث لا تؤدي إلى الوفاة ويمكن لوسائل الجسم الدفاعية أن تتفادها وتتخلص منها .

(ب) أن القهوة مثلاً تحتوي على ما لا يقل عن ٣٥٠ مركباً كيميائياً والبطاطا التي يتصورها الجميع مادة بسيطة للتركيب تحتوي على ما لا يقل عن ١٥٠ مركباً كيميائياً .

(ج) أن هذه المواد المضرّة والسموم موجودة طبيعياً في المواد الغذائية ولو كانت هذه المواد مضافة للأغذية لاستحال السماح باستعمالها من قبل منظمة الغذاء والدواء الأمريكية مثلاً أن مادة السافورول التي تستخرج من جذور نبات السافورول وتستعمل مادة معطرة للأغذية قد منعت منظمة الغذاء والدواء استعمالها كمضافات غذائية على الإطلاق لأن كميات كبيرة منها قد تكون لها علاقة بمرض سرطان الكبد .

(د) وهناك أنواع من البقوليات تدعى بقوليات الليما (Limabeans) تحتوي على كميات صغيرة من السم المسميت سيانيد الهيدروجين (hen) .

(هـ) ومن المستحيل المتنازع وتجنب هذه الأغذية كلياً ، ولكن المخاطرة تكمن في الاعتماد على نوع من هذه الأنواع من الأغذية بصورة أساسية .

* الخطوات البسيطة لتفادى الأضرار وضمان السلامة من السموم وتشمل :-

- ١- الامتناع عن الأطعمة المتعفنة ذات الرائحة الغير مستحبة أو الطعم المتغير أو عند ملاحظة انتفاخ العلب الحاوية لمواد غذائية أو عند حدوث أى شك في سلامة الغذاء .
- ٢- الالتزام بغذاء متنوع وتجنب الاكثار أو الاعتماد على صنف معين من الغذاء وتجنب الأغذية الغريبة المعقدة .
- ٣- مراجعة الطبيب عند حدوث أى أعراض متكررة اذا ما كان هناك شك في وجود علاقة بين حدوث هذه الأعراض ومتناول نوعينة معينة من الغذاء .

ثانيا : التسمم الميكروبيولوجى :-

يحدث التسمم الميكروبيولوجى نتيجة لتلوث الغذاء بأنواع عديدة من الأحياء الدقيقة أو نواتجها التى تفرزها في الغذاء ، ويقسم التسمم الغذائى الميكروبي عادة إلى قسمين رئيسيين ، ففى القسم الأول يحدث التسمم نتيجة وجود الكائن الحي نفسه في الغذاء ويسمى التسمم في هذه الحالة باسم أصابة غذائية ، وفي هذه الحالات يكون الغذاء ملوث بالميكروب القناة الهضمية مسببا الحالة المرضية مثل ذلك التسمم بالسالمونيلا وقد يكون الغذاء ملوثا بميكروبات مرضية مثل ميكروب السل والتيفود والكوليرا والدوسنتاريا والدفترى وغيرها من الأمراض المعدية الشديدة الخطورة وفي هذه الحالة يعتبر الغذاء مصدر لحدوث الأوبئة .

لما التسمم الغذائى الميكروبيولوجى الحقيقى فيحدث نتيجة تلوث الأغذية بافرازات احياء دقيقة وتسمى تلك الافرازات التوكسينات وهى

شديدة السمية وتكف تواجد كميات دقيقة منها في الأغذية لظهور أعراض التسمم لذلك يعرف باسم exotoxication .

* التسمم الغذائي البيولوجي :

ينقسم التسمم الغذائي البيولوجي إلى مجموعتين رئيسيتين حسب طبيعة التسمم الغذائي الذي يحدث وهما :-

أولا : التسمم الغذائي عن طريق العدوى :

Food borne - Infection

وهو التسمم الناتج عن تناول الأغذية الملوثة بالاحياء الدقيقة المرضية مثل :-

- | | |
|------------------------|--------------------------------------|
| Salmonellas | (١) التسمم السالمونيلا |
| Salmonella | والذي تسببه أنواعا من بكتريا |
| Shigella dysentria | (٢) التسمم الشجلي والذي تسببه بكتريا |
| Perfringens | (٣) التسمم البرفرنجي |
| Clastridwm Perfringens | والذي تسببه البكتريا |
| Bacillus | (٤) التسمم الباسيلي |
| Bacillus Cereus | والذي تسببه بكتريا |

ثانيا : التسمم الغذائي بواسطة السم

Foodparme intoxication

وهو التسمم الناتج بعد تناول الأغذية التي تحتوي علي سموم وإفرازات (Toxin) بعض أنواع البكتريا أو الفطريات . وقد لا تسبب التسمم ومن الأمثلة :-

- ١- التسمم الغذائي البوتشيليني Botulism
والذي تسببه بكتريا Clostridium botulinum
- ٢ - التسمم الغذائي الستافيلي Staphylococci
والذي تسببه بكتريا Staphylococcus
- ٣ - التسمم بسبب إفراز (سم) الأفلاتوكسين Aflataxin
والذي يفرزه العنبر المسحي Aspergillus flavus

* ومن أهم أنواع التسمم الميكروبيولوجي التي تحدث عند تناول الأغذية ما يلي :-

(١) التسمم البوتشيليني Botulism

ويرجع هذا النوع من التسمم الى تلوث الغذاء ببكتريا عضوية تعرف باسم Clostridium botulinum التي توجد في التربة عموما وهو ميكروب عضوى موجب لجرام لا هوائى حتما يكون جراثيم ويوجد منه ٥ سلالات تعرف باسم A, B, C, D, E حيث تصيب السلالات الأولى والثانية والخامسة A, B, E الانسان وتحدث التسمم به أما السلالات الثلاثة والرابعة C, D فأنها تصيب الطيور والحيوانات هذا . وتشترك أعراض التسمم عموما في السلالات الخمسة الا أنه لعلاج أى منها يجب استخدام المصل المضاد لكل منها حيث لا يغنى استخدام أى مصل لعلاج التسمم الناتج عن أى سلالة هذا . ويحدث التسمم عند التلوث بهذا الميكروب نتيجة

لافراز Toxine خارج خلايا الميكروب نفسه فى جسم الانسان بمعنى أو وجود الميكروب هو الذى يؤدى الى حدوث هذا النوع من التسمم ومن حسن الحظ أن الكائن الحى الدقيق لا يستطيع افراز التوكسين داخل الجسم ولكن يتم افرازه فى الطعام الملوث أثناء تخزينه تحت ظروف مناسبة لنشاط الميكروبات كما أن للتوكسين المفرز له طبيعته بروتينية لذلك فإنه سريع التأثير بالحرارة بحيث يفقد تأثيره لتسام اذا سخنت المادة الغذائية التى تحتويها الى درجات غليان الماء لذلك فإن معاملة المادة الغذائية الملوثة به أو المادة الغذائية صوما بالحرارة عند تجهيزها للأكل يؤدى للقضاء على التوكسين وبالتالي للقضاء على التأثير السام لهذا النوع من التلوث الميكروبى لذلك فإنه لا يظهر غالبا فى الأغذية أو أنواع الأغذية التى يعاد طبخها أو يعاد تسخينها بالحرارة قبل استهلاكها وإنما يكثر ظهوره وتعدد حالات الإصابة به عن طريق تناول الأغذية البروتينية بصفة عامة أو الخضروات الغنية بالمواد البروتينية والتى تصنع أو تحفظ منزليا على درجات حرارة منخفضة نسبيا مع استهلاكها مباشرة دون اعادة استعمالها بالحرارة ومثال ذلك أنواع اللحوم التى تجهزها منزليا ومثال ذلك السجق Sausages والأسماك المحفوظة منزليا .

بعض النقاط الهامة والمتعلقة بهذا الموضوع :

- (١) يتوقف انتاج التوكسين بواسطة هذا الميكروب على قابلية خلاياه للنمو فى الغذاء وللتحلل الذاتى فيه .
- (٢) من العوامل التى تؤثر على انتاج التوكسين :-
 - أ - الغذاء وخاصة الكربوهيدرات حيث وجد أن الجلوكوز والمالتوز من أهم مصادر الطاقة للميكروب لانتاج التوكسين .
 - ب - الرطوبة يقل انتاج التوكسين بانخفاض الرطوبة

- ج - درجة ال pH وتتراوح ما بين ٤,٥ - ٥,٥ أقل من ذلك تمنع تكوين التوكسين .
- د - معدل الأكسدة والأختزال .
- هـ - درجة الحرارة المثلى (٣٠-٣٥ م)
- و - تركيز الملح ضرورى للنمو فى حدود ٨ % اذا زاد يقف نشاط البكتريا .
- (٣) وجد أن اللحوم والأسماك والأغذية المطبقة ذات الحموضة المتوسطة والمنخفضة تساعد على إنتاج التوكسين ووجد أن القصدير المذاب من العلب الصفيح يمنع نمو وإنتاج التوكسين .
- (٤) نمو *C. batulinum* فى الأغذية يؤدي الى رائحة كريهة مزنة تشجع على رفض الغذاء كما فى اللحوم .
- أما الأغذية الأكثر حموضة والمنخفضة فى البروتين تصبح الأغذية سامة دون حدوث تغير أو تعفن putrefaction .
- (٥) التوكسين التى يفرزها الميكروب والكمية الضئيلة منها تكفى لموت الانسان . ويمتص السم فى الأمعاء الدقيقة ومؤديا الى شلل للعضلات اللا ارادية فى الجسم .
- (٦) وجد أن التوكسين لا يقاوم الحرارة وأن إلى الغذاء لمدة ١٥ دقيقة على الأقل غليانا كاملا
- (٧) جراثيم هذا الميكروب مقاوم للحرارة وفيما يلى جدول يوضح درجة الحرارة والوقت اللازم لقتل الجراثيم
- | | |
|-------|----------------|
| ١٠٠ م | لمدة ٣٦٠ دقيقة |
| ١٠٥ م | لمدة ١٢٠ دقيقة |
| ١٢٠ م | لمدة ٤ دقائق |
- (٨) الأغذية المصابة بهذا الميكروب :

- ١- اللحوم والأسماك المحضرة ومنتجاتها .
- ب - الأغذية المعلبة مثل الفاصوليا الخضراء - الذرة - البنجر - السبانخ - (الأغذية المعلبة المنخفضة والمتوسطة الحموضة)
- ٩) أعراض التسمم البوتولينى :-
 - ١- تظهر الأعراض فى خلال يوم أو عدة أيام .
 - ٢- تظهر أعراض اضطراب الجهاز الهضمى وهى ضئيلة ، حيث يشعر المصاب بصداع وعطش وغثيان وفىء وأمسك .
 - ٣- يعقب ذلك ظهور الأعراض العصبية التى تشمل صعوبة فى البلع والكلام نتيجة شلل عضلات البلعوم ويعانى المصاب من ازدواج الرؤية وتبقى الأحاساس سليمة .
 - ٤- يدخل المصاب فى غيبوبة ثم تحدث الوفاة فى خلال ٣-٥ أيام نتيجة شلل فى عضلات التنفس وتدهور فى الدورة التنفسية . وتصل نسبة الوفاة بين المصابين الى ٦٠ % .

• كيفية منع الإصابة بهذا الميكروب .

- ١) استخدام معاملة حرارية مستمرة لحفظ الأغذية المعلبة .
 - ٢) عدم تناول الأغذية المعلبة المنتفخة أو الفاسدة .
 - ٣) الامتناع عن تناول أى غذاء مشكوك فى سلامته .
 - ٤) الامتناع عن تناول الغذاء المطبوخ والمتركة فترة والذى لم يتم تسخينه لدرجة كافية بعد ذلك .
- معظم مصادر هذا الميكروب المحاصيل النباتية لأنها تصبح ملوثة من التربة والسماد العضوى والمياه .

التسمم العنقودي : Staphylococcus Food Poisoning

(١) يعتبر من أكثر أنواع التسمم الحقيقي شيوعا ويحدث بابتلاع التوكسين العضوى Enterotoxin المتكون فى الغذاء أثناء نمو بعض السلالات للميكروب Micrococcus aureus Slaptylococcus aureus

(٢) شديد المقاومة للملوحة وقادر على النمو فى محاليل ملحية قريبة من درجة التشبع وتحمل التفرات ولذلك توجد فى اللحوم المعالجة . , C A , B وتختلف فى درجة سميتها ولكن معظم التسمم من النوع A بالرغم من أن البكتيريا تفرز كميات ضئيلة جدا منه ، بينما السم بيتا (B) لا تسبب حالات تسمم ولكن إنتاج البكتيريا منه كبيرة .

(٣) تتحمل درجة غليان الماء لمدة ٢٠-٦٠ دقيقة ولا يوجد مصل مضاد للجسم . ويصل الميكروب الى الانسان عن طريق اللحم البارد – المايونيز – السلطات المخزنة – البيض المخزن – الدماما – الجروح – اللبن ومنتجاته والملوث بهذا الميكروب .

(٤) سبب حدوث تلوث الأغذية السابقة بواسطة العاملين فى المطعم عند تحضير لاهم للأغذية وتقديمها وملامستها بعد الطبخ . كما أنها تصل الى منتجات الألبان عن طريق التهاب الضرع عند الأبقار .

(٥) سبب حدوث تلوث الأغذية السابقة بواسطة العاملين فى المطعم عند تحضيرهم للأغذية وتقديمها وملامستها بعد الطبخ . كما أنها تصل الى منتجات الألبان عن طريق التهاب الضرع عند الأبقار .

(٦) درجة ال PH ما بين ٤,٧ - ٩,٤ وهى الدرجة التى ينمو عليها الميكروب .

(٧) تتحمل درجة ملوحة فى الغذاء ما بين ٥-١٠ % ولا تتمكن النمو فى وسط غذائى فيه نسبة ملح (١٥-٢٠ %) .

٨) أكثر الأفراد إصابة بهذا الميكروب هما المترددين على المطاعم - المخيمات السياحية - المنازل - المدارس - النوادي والمستشفيات .

أعراض التسمم :

- ١- نزلة معوية ومعوية حادة مصحوبة بقيء .
- ٢- التهاب وتهيج في بطانة المعدة والقناة المعوية .
- ٣- إسهال لا يصحبه ارتفاع في درجة الحرارة .
- ٤- زيادة إفراز لللعاب .
- ٥- شعور بالبرودة مع عرق غزير .

مدة تحصين الميكروب ما بين ٢-٣ ساعة .. وتستمر الأعراض مدة يوم بعدها يشفى المصاب .

• الظروف المساعدة على ظهور الصابة :

- ١- احتواء الغذاء على سلالات من *Storphylococcus* قادرة على إنتاج التوكسين enterotoxin النشط .
- ٢- كون الغذاء بيئة تزرع ملائمة للميكروب وإنتاج التوكسين .
- ٣- درجة الحرارة تكون مناسبة لنمو بكتريا التسمم العنقودي مع انقضاء وقت مناسب على هذه الدرجة يكفى لإنتاج التوكسين .
- ٤- ابتلاع الغذاء المحتوي على التوكسين .

٥- التسمم الغذائى الستافيللى :

Staphylococcal Food Poisoning

يعتبر التسمم الغذائى الستافيللى من أكثر أنواع التسمم انتشارا ففى الولايات المتحدة الأمريكية مثلا كانت نسبة التسمم الغذائى الستافيللى عام ١٩٦٨ حوالى ٤٠% من كل أنواع التسمم الغذائى الأخرى .

لذلك فإن العاملين فى المطاعم والفنادق عند تفهمهم هذا التسمم الغذائى والبكتريا المسببة له يسهل عليهم السيطرة ومنع حدوث التسمم بهذه البكتريا التسمم الغذائى الستافيللى يعتبر من نوع التسمم الغذائى الذى يحدث بواسطة السم (Food borne intoxication) أى تنمو البكتريا المسببة فى الأغذية وتفرز السم فيها ويحدث التسمم بعد تناول الانسان لذلك الغذاء . ومن المشاكل المتعلقة بهذا النوع من التسمم أن الأغذية الى قد تحدث لملايين بل لمئات الملايين من الخلايا البكتيرية المسببة للتسمم فى الغرام الواحد لا تظهر عليها أى علامات للتلف فى النكهة والطعم والمظهر الخارجى لذلك فإن الأغذية المحضرة من قبل العاملين فى المطعم تكون غير صحية عند تركها لمدة معينة تحت ظروف ملائمة لنمو البكتريا فتتكاثر البكتريا بالغذاء وتفرز السموم وتسبب التسمم الغذائى . ولا يمكن معرفة وجود البكتريا أو تكوينها بمجرد النظر الى مظهر الغذاء الخارجى . عرف هذا النوع من التسمم منذ عام ١٨٨٠ والبكتريا المسببة للتسمم توجد فى حنجرة الانسان وعلى شكل دمامل وورثرات حمراء منشورة على الجلد اضافة الى وجودها فى السائل الانفى عند الإصابة بالزكام ويعتبر وجود البكتريا فى الطعام دليلا على تلوث الطعام بعطاس وسعال وإيدى العاملين بالمطاعم والفنادق .

* أعراض التسمم الستافيللى :

إن الأعراض المثالية للتسمم الغذائي السنافيلي هي :
 غثيان النفس والتقيؤ والمغص المعوي والاسهال . هذه الأعراض تظهر
 فجأة خلال الخلية والمعرفة بأسم الميتاكوندريا (Mitochondria)
 وبالتالي تسبب تلف الخلايا والنسيج الحي الذي يضمها . ووجد أن السموم
 التي تفرزها البكتريا المسببة لمرض (Diphteria) تعمل على صنع
 البروتين في الخلية وكذلك تؤثر في تكوين الاحماض النووية المعروفة بال
 DNA , RNA وكذلك لوحضحت الدراسات بأن السموم الخارجية (Exotoxin)
 لها خاصية للتخصص في عملها فمثلا السم الذي تفرزه
 البكتريا المسببة لمرض الكزاز (Tetanus) يميلان لمهاجمة الجهاز
 العصبي فالسم الأول يتحدد مع خلايا الجهاز العصبي ويمكنه تكوين مادة
 الاسيتيل كولين في نهايات الخلايا العصبية أما السم الثاني فهو ينقل الى
 الحبل الشوكي عبر الاعصاب المحيطية ويؤثر في عمل العضلات . لاحظ
 الجدول رقم (٤) .

• طرق الوقاية من التسمم السنافيلي :-

١. تخزين الأغذية خصوصا المحضرة والجامزة في درجات حرارية لا تزيد عن (٧,٢ م) أي في جو التلاجة وذلك خوفا من أفرار السم حيث بعد ذلك يكون من الصعب التخلص منه أو أبطال فعاليته عن طريق طبخ الأغذية الاعترابية .
٢. عدم السماح للعاملين الذين لديهم جروح أو خدوش ملتهبة أو دمامل أو حروق خوفا من انتقال البكتريا المسببة للتسمم السنافيلي الى الأغذية
٣. تجنب ملامسة اليد للأغذية قدر الامكان ويفضل هنا استخدام الأدوات المناسبة عند تحضير الأغذية قدر الامكان ويفضل هنا

استخدام الكفوف المطاطية التي تستعمل لمرة واحدة Disposable gloves.

٤. الأغذية المتبقية في المطبخ Leftover، تتهم بالتلوث البكتيري لذلك يفضل إما اتلافها أو إعادة تسخينها .

٥. النظافة مهمة جدا خصوصا للأشخاص العاملين في تحضير الأغذية وكذلك أولئك العاملين الذين يقومون بالضيافة في حالة الطعام

جدول رقم (٤) السموم الخارجية Exetoxin المفروزة من أنواع معينة من البكتريا

سم البكتريا	اسم السم	التأثير في الجسم	الأعراض
Clostridium botulinum	Botulism	الخلايا العصبية	الشلل
Clostridium tetani	Tetanus	الخلايا العصبية	الشلل
Clostridium perfringens	Enterotoxin	التسمم الغذائي	تحلل
Corynebacterium diphtheriae	Diphtheria toxin	الدفتريا (الخناق)	الاختناق
Staphylococcus aureus	Enterotoxin (B)	وجودها في الجهاز التنفسي وعلى الجروح والحروق في الجلد	الاسهال - القيء ومغص معوي وغثيان
Vibrio cholera	Enterotoxin	الهيضة (الكوليرا)	تسبب فقدان كمية كبيرة من السوائل من الخلايا المعوية

* وفيما يلي بعض العوامل التي تساعد على التسمم الغذائي :

هناك أربعة عوامل لها تأثير مباشر على التسمم الغذائي وهي :-
الوقت ودرجة الحرارة - درجة الرطوبة - ونوع المادة الطبيعية - وطبيعة الغذاء .

١- الوقت :-

البكتريا عبارة عن كائن حي وتحتاج الى الوقت لتكاثرها - وكما هو معروف فإنه من الضروري وجود عدد كبير من الميكروبات المرضية التي تسبب التسمم وسواء حدوث التسمم من الميكروب نفسه أو من توكسيناته فإنه من الضروري من الوقت اللازم لتكوين هذا العدد الكافي أو تكوين التوكسينات وأخطر هذه الحالات عادة تحدث في الأغذية المطبوخة Precooked Food والتي يتناولها الأفراد في المطاعم أو في حجرات الطعام Cafeteria في المصانع وأماكن العمل وفي بعض السندوتشات التي سبق أعدادها وكان القائمين على اعداد الغذاء حاملين لبعض ميكروبات التسمم الغذائي أو التلوث الغذاء ببعض هذه الميكروبات . ويمكن توضيح أهمية الوقت في تكاثر البكتريا هو أن البكتيريا الواحد يمكنها أن تتكاثر الى أكثر من ٣ مليون بكتريا في سبع ساعات . وأن الأرقام التي قدرت لتكاثر البكتريا مع الزمن بغض النظر عن فترة الخمول Lag Period توضح هذه الظاهرة فيما يلي :

التسمم الغذائي ٢٠٠٣/٢٠٠٤		
الميكروب	العدد	الوقت
١ ميكروب يمكنه أن يصبح	٦٤	في ٢ ساعة
١ ميكروب يمكنه أن يصبح	٥١٢	في ٣ ساعة
١ ميكروب يمكنه أن يصبح	٢,٠٩٧,١٥٢	في ٧ ساعة

من هذا يتضح أهمية الوقت لتكاثر هذه الميكروبات ومدى تعويض الأغذية المطبوخة من أى تلوث طفيف .

٢- درجة الحرارة :-

لا يقلل عامل درجة الحرارة أهمية عن الوقت في تأثيره على تكاثر الميكروبات فإنه على درجة الحرارة المناسبة يزداد عدد البكتيريا زيادة ملحوظة والغذاء الذي يترك على درجة حرارة الغرفة معرضا لكثرة

التداول والتلوث عادة يكون مصدر للتسمم الغذائي . وأن درجة الحرارة العالية تقتل البكتيريا ولكن درجة الحرارة المنخفضة جدا قلما أن تقتل البكتيريا وأن حفظ الأغذية على درجة حرارة منخفضة يوقف نشاط وتكاثر البكتيريا ولذا فإن التلجعات أصبح أمرا ضروريا للأغذية المعدة والمطبوخة

٣- درجة الرطوبة :-

والرطوبة تعتبر عامل هام وأساسي لنمو وتكاثر حياة الكائن الحي وأن البكتيريا لا بد من توفر رطوبة لها على الأقل نحو ١٠ % لنموها وتكاثرها . ولذا فإن الأغذية المجففة والمنخفضة الرطوبة عادة ما تكون في مأمن من حالات التسمم الغذائي ومن أمثلتها مسحوق البيض المجفف أو اللبن المجفف ولكن قد تحدث حالات تسمم خطيرة من مثل هذه المواد عند

استرجاعها فقد تكون ملوثة أصلاً ولكن لم ينشط الميكروب لانخفاض الرطوبة أو حدث التلوث عند الاسترجاع مما يهىء بيئة مناسبة لنمو وتكاثر الميكروب .

٤- طبيعة الغذاء :

لطبيعة الغذاء أهمية خاصة فى انتشار حالات التسمم وأن هذه الميكروبات وجراثيمها تنمو بحالة جيدة جداً عند وجودها فى بعض أغذية معينة . وعموماً فإن الأغذية شبه الصلبة مع عدم اغفاف الرطوبة الكافية تكون أنسب الأغذية لهذه الميكروبات وأن أكثر حالات التسمم غالباً ما تظهر فى اللحوم والدواجن المحفوظة فى وسط المرق الكثيف Gravy هذا بجانب الأغذية العديدة الأخرى Stews وكذلك السوساج Ssausages واللبن ومنتجاته وأنواع الفطائر المحشوة بالكريمة والكاسترد وأنواع الشربة والشربة الثقيلة خاصة Gravies بيض البط ومسحوق البيض المجفف والذى لم يطبخ طبخاً جيداً - وكذا الأغذية الغير مطبوخة طبخاً جيداً من الحيوانات البحرية كالجمبرى وأنواع السلطات التى تدخل فيها الحيوانات البحرية Shell Fish وغير ذلك من الأمثلة العديدة من الأغذية المناسبة لحالات التسمم .

الأمراض الغذائية

Food Infections

• تحدث الإصابة بالميكروبات عن طريقين وهما :-

١. زيادة الأعداد وبالتالي انتشار الإصابة .
٢. ميكروبات تسبب إصابة الإنسان بالدوسنتاريا وحمض النيفود والبارتيفود وهي تنمو في الجهاز الهضمي وفيما يلي بعض الميكروبات التي تحدث إصابة الإنسان بالأمراض .

Salmonella infection **أولا : السالمونيلا**

هناك أنواعاً عديدة من هذا الجنس مثل :

١. S . newport
٢. S . panama
٣. S. Sandiego

مصادر التلوث :

١. الأفراد المصابين والحاملين للمرض .
٢. الدجاج - البيض - اللبن - الأوز الملوث بالسالمونيلا .

• ومن أكثر المواد الغذائية التي تسبب التلوث هي البيض والدجاج ويتوقف الإصابة على نوع وقوة السلالة وعددها وكذلك مقاومة الإنسان لهذه الميكروبات .

- تختلف الإصابة بال Salmonellosis عن التسمم العنقودى Staphylococcus حيث تعتبر فترة الحضانة فى الأولى ما بين ١٢-٢٤ ساعة بينما الثانية تبلغ ٣ ساعات .

أعراض الإصابة :-

١. الأغماء - القيء - آلام البطن - الأسهال المفاجيء .
 ٢. صداع وبرودة .
 ٣. البراز مائى مخضر والرائحة كريهة .
- تبقى الأعراض عادة ٢-٣ أيام متبوعة بالشفاء ولكن قد تطول لعدة أسابيع .

العوامل التى تساعد على إصابة الإنسان بالسالمونيلا :

١. تلوث أو اختواء الغذاء على بكتريا السالمونيلا .
٢. وجود البكتريا بأعداد كافيه أما نتيجة لشدة التلوث أو نتيجة للنمو فى الغذاء بأعداد كثيرة .
٣. إيتلاع الغذاء الملوث بالميكروب .

طرق الوقاية من الإصابة لهذا الميكروب .

١. تجنب تلوث الغذاء بالسالمونيلا من مصادرها مثل الأشخاص والحيوانات الحاملين للميكروب .
٢. معاملة الغذاء معاملة حرارية لاتلأف البكتريا مثل البسترة .

٣. استعمال طرق حفظ الغذاء لمنع نمو بكتريا السالمونيلا مثل التبريد .

٤. فحص اللحوم والحيوانات في أماكن الذبح والتجهيز والتعبئة وعلى الأخص للدجاج .

ثانيا : الإصابة به Streptococcus infection

١. قد تحدث إصابات غذائية مرضية بواسطة Streptococcus faecalis

٢. مصادر هذا الميكروب للإنسان هي اللحوم المذبوحة - اللبن المكثف - المسجق - أنواع من الجبن .

٣. فترة تحضين المرض من ٢-١٨ ساعة قبل ظهور الأعراض

الأعراض : الإغماء - القيء - الإسهال .

Mycotoxins

تشمل السموم الفطرية المركبات التى تنتجها بعض الفطريات عند نموها على الأغذية والأعلاف والتى تسبب أضراراً صحية بليغة للإنسان والحيوان عند تناولها . وتشكل السموم الفطرية خطراً كبيراً على الإنسان والحيوان نتيجة لأن الفطريات التى تفرزها تنتشر فى معظم أنحاء العالم وتلوث كثير من الأغذية والأعلاف .

وكذلك لأن الفطريات بصفة عامة تنمو فى درجات متباينة من درجة الحرارة ودرجة التركيز أيون الأيدروجين وتستطيع النمو على درجات الرطوبة المستعملة فى التخزين .

وتتميز السموم الفطرية بصغر وزنها الجزيئى اذا ما قورنت بالسموم البكتيرية ، وتتحصر فى السموم التى تفرزها الفطريات الشعيرية Filamentous fungi والتى تعرف عامة بال molds وهى عادة رمية Saprohytic ولا تدرج السموم الناتجة عن تناول بعض أنواع عيش الغراب Mushrooms تحت ما يعرف بالسموم الفطرية أو ال Mycotoxins .

وتعرف الأمراض التى تسببها السموم الفطرية باسم Mycotoxicosis وتختلف أعراضها ولكنها تشمل بصفة عامة التهابات جلدية ، التهابات فى الأعصاب ، نزيف عام داخل الجسم ، أضرار كبدية ، أضرار كلوية ، تكوين طفرات ، Mutagenic وأضرار بالجنين Teratogenic أثناء الحمل ، وقد أثبت أن بعضها مسبب للسرطان فى بعض حيوانات التجارب .

ومن أهم الفطريات التي تكون هذه السموم :

Aflatoxin	تكون	A.parasiticus, Aspergillus flavus
Sterigmatocystin	تكون	A.Versicolor, A.Chevalieri
Ochratoxin	تكون	A.ochraceus
Patulin	تكون	Penicillium expansm
Citrinin	تكون	p. citrinum
Zearalenone	لتي تكون	F.roseum

بالإضافة الى

هذا بالإضافة الى أنواع أخرى كثيرة من الفطريات التي تفرز أنواع كثيرة من السموم الفطرية .

ما هو موضح في الجدول الآتي :

السموم	اسم الفطر	مسلسل
Aflatoxins	Aspergillus flavus	1
Ascladiol	A.clavatus	2
Emodin	A.wentii	3
Fumitoxins	A.fumigatus	4
Malformins	A.niger	5
Terretonin	A.terreus	6
Hubrattoxins	Penicillium rubrum	7
Roquefortine	P.roqueforti	8
Pexilline	p>paxilli	9
Xanthocillin-x	P.notatum	10
Alteranariol	Alternaria spp	11
Chaetoglobosins	Chaetomium globosum	12

* ومن أهم الفطريات التى تكون هذه السموم :

أولاً : التسمم بالفطر (العرھون) (Mushroom)

من الصعوبة التميز بين الأنواع السامة للفطر والأنواع غير السامة حيث تكون متشابهة لا يمكن معرفتها الا من قبل المتمرس والخبير بذلك . ولتجنب التسمم بالفطر يجب شراؤه من مصادر موثوقة فقط وعدم تناول الفطر الناتج فى الحديقة حيث يحتمل أن يكون ساما .
وتعتبر سموم الفطر من النوع المنتج داخل الخلايا (Endotoxin)
وان التسمم بالسموم الداخلية ينتج من تناول اجزاء من الفطر أو اجسامه الثمرية أو من استغلال اجسامها الحجرية مثل الفطر Claviceps
Purpurea وتحتوى اجسامه الحجرية (Sclerotia) على عدد من القلويدات (Alkaloides) السامة والتى تسبب اذا ما أكلت مرضا شديدا أو الموت وأعراض التسمم بهذا الفطر تتمثل بالدوار (الدوخة) والتقيؤ وتقلص العضلات وانقباض الأوعية الدموية وضعفها وينتج عنها (الكانكرينا) وقد يؤدي الى ظمور الأطراف أو فقدانها أما تأثيراته على الجهاز العصبى فيؤدي الى التشنج والهذيان وداء الهلوسة .

ثانيا : التسمم الأفلاتوكسين Aflatoxine

تحدث حالات تسمم شديدة عند تناول بذور الفول السوداني النيئة والمكسرات المخزنة تحت ظروف غير مناسبة ويرجع السبب في هذا التسمم الى وجود بعض الفطريات المعروفة بأنها غير مرضية ولا تسبب فساد الأغذية ولكن عند نموها تحت ظروف خاصة تفرز أنواع خطيرة من المواد السامة تسمى الأفلاتوكسينات واحدى الأمثلة الهامة هو نمو الفطر *Aspargillus Flavus* على بذور الفول السوداني المخزونة تحت ظروف غير مناسبة وينتشر الأفلاتوكسين الى داخل البذرة من الجزء الملوث . وتحدث حالات التسمم بالأفلاتوكسين بكثرة في أفريقيا حيث يعتمد على بذور الفول السوداني كمصدر رئيسي للغذاء . وقد أثبتت الأبحاث أن هناك علاقة قوية بين ظهور حالات الإصابة بالسرطان وسموم الأفلاتوكسين فقد تكون الأفلاتوكسينات من المواد المسببة لحدوث السرطان .

وقد عرفت وعزلت أربعة أنواع من الأفلاتوكسينات وتسمى :

Aflatoxin B , B , G , G

وفي المحاولات المبينة لفصل المواد السامة التي يفرزها الفطر المذكور سابقا بالطرق الكروماتوجرافية نتج مركبين ويفحصهما تحت الأشعة فوق البنفسجية اعطى احدهما توهجا أزرق **blue** وتسمى بأفلاتوكسين **g** وقد بلغ عدد الأفلاتوكسينات المعروفة الآن أكثر من ١٠ مشتقات .

التأثير البيولوجي:

تسبب الأفلاتوكسينات اضرارا كبدية وكلوية بليغة في جميع الحيوانات التجارب ويعتبر أفلاتوكسين **b1** من أقوى الكيماويات المسببة

للسرطان حيث أن وجوده بنسبة ١٥ جزء فى البليون تسبب ظهور أورام سرطانية وتتحد الأفلاتوكسينات مع مركبات النكليوتيدات (DNA , RNA) وكذلك تثبيط فعل أنزيمات ال Polymerases المسؤولة عن تكوين المركبات فى الجسم ولذلك وجد أن الأفلاتوكسينات تثبط عملية بناء البروتينات فى الجسم ولذلك فهى تؤثر على النمو الطبيعى .

وتختلف درجة السمية بين الأفلاتوكسينات حيث نجد أن $m1, g1, b1$ من أكثرها سمية وأن $b1$ يفوقها جميعا . وتتدرج السمية كالآتى :

$$b1 > m1 > g1 > b2 > g2 > b2a > g2a$$

وتتفاعل أفلاتوكسينات $g2a, b2a$ مع الأحماض الأمينية فى مراكز نشاطها .

وفى حالة الدواجن تسبب الكميات المتناولة من الأفلاتوكسينات نقص فى معدل النمو ونقص فى عدد البيض ونقص فى المناعة للأمراض المعدية المختلفة وتراكم الأفلاتوكسينات فى اللحم والكبد والبيض .

ولا شك فى أن الكميات المتراكمة من الأفلاتوكسينات فى أنسجة الحيوانات التى يستخدمها الانسان فى غذائه (اللحوم - البيض - اللبن) تشكل خطرا كبيرا على صحة الانسان ولذلك حددت القوانين الدولية الحد الأقصى للأفلاتوكسينات المسموح به فى الأعلاف ب ٢٠ جزء فى البليون .

الاحتياطات الواجب مراعاتها للوقاية من الفطريات المنتجة للأفلاتوكسين :-

- (١) استعمال المبيدات الفطرية للقضاء على الفطريات في الحقل .
- (٢) فرز المحصول قبل التخزين وذلك لاستبعاد الحبوب غير الناضجة والحبوب المكسورة .
- (٣) خفض نسبة الرطوبة للبذور بسرعة قبل التخزين .
- (٤) إتباع الأساليب الصحية أثناء التخزين وعملية التصنيع .
- (٥) تأثير الحرارة على الأفلاتوكسين :-
 - أ- B_1 لا يتحلل بالحرارة حتى درجة حرارة ٢٥٠ م
 - ب- G_1 تتأثر بالحرارة .
 - ج- استعمال درجة حرارة ١٠٠ م مع الرطوبة لمدة ساعتين حدث خفض نسبة سميتها إلى ٢٠ %
 - د- استعمال درجة حرارة ١٥٠ م لمدة ١/٢ ساعة تزيل معظم التأثير السام للأفلاتوكسينات الملوثة .
 - هـ- وجد أن معاملة الأعلاف بالأمونيا والصودا الكاوية (٢ %) والتسخين على درجة حرارة ١٠٠ م لمدة ١-٢ ساعة مع الرطوبة يبطل فاعلية الأفلاتوكسينات الملوثة وراجع ذلك الى تكسير التركيب اللاكتوني للأفلاتوكسينات وبالتالي المركب المتبقى عديم السمية .
 - ز- استعمال حامض الهيدروكلوريك بنسبة ١٠ % أو فوق أكسيد الهيدروجين (١-٢ %) والتسخين يؤدي الى تقليل من فاعلية الأفلاتوكسينات السامة .

ثالثا : الاكرا توكسينات Ochratoxins

هى سموم فطرية تفرزها الفطريات التالية عند نموها على الأغذية والاعلاف .

Asbergillus ochraceus, *A.alliaceus*, *A.sclerotiorum*.
Penicillium Viridica-tum, *P.cyclobium*, *P.balitans*

وتعتبر *A. ochraceus* هى المنتج الرئيسى للأكرا توكسينات ومن ذلك اشتق اسمها وهذه الفطريات منتشرة فى معظم انحاء العالم وتمثل جزء هام من فطريات التخزين ولقد أمكن عزلها من أغذية كثيرة مثل الحبوب والبقوليات واللحوم المعاملة والخضروات المتحللة كما أمكن عزلها من التربة والأغذية التى وجدت ملوثة طبيعيا بالأكرا توكسينات هى القمح والذرة والشعير والفول السوداني والفاصوليا وقد وصل حد التلوث فى بعضها الى ٣٠ جزء فى المليون .

التأثير الحيوى للأكرا توكسينات:

تؤدى الاكرا توكسينات الى اضرار كلوية بليغة فى حيوانات التجارب علاوة على التهابات كبدية والتهابات معوية ولم يثبت حتى الآن انها مسببة للسرطان . والأكرا توكسينات لا تتفاعل مع مركبات النكليوتيدات (RNA,DNA) ولكنها تتفاعل مع بعض البروتينات مثل الالبومينات وكذلك تتفاعل مع بعض الأنزيمات وتنشط عملها وعموما فإنها تؤثر على عمليات التمثيل الغذائى للكربوهيدرات والبروتينات . وتأثير الجرعات التى تقل عن حد السمية Sublethal على الماشية والدواجن يشمل نقص فى

نمو الجسم وقلة في عدد البيض الناتج علاوة على افراز نواتج تحللها في اللبن ، وتراكمها في الأنسجة والبيض ويسبب ذلك خطرا على صحة الانسان عند تناوله الأغذية الملوثة .
والحد الأقصى المسموح به للأكراتوكسينات في الأعلاف هو ٢٠ جزء في البليون .

• طرق تلوث المصادر الغذائية بالسموم الفطرية :

يمكن للسموم الفطرية أن تدخل المصادر الغذائية عن طريقين هما :

- التلوث المباشر :

يحدث التلوث المباشر كنتيجة لنمو الفطر على المادة الغذائية نفسها ، حيث أن جميع الأغذية تقريبا - تكون معرضة لنمو الفطر أثناء بعض مراحل الانتاج أو التصنيع ، أو التخزين ، أو النقل ، كما أن تلوث المحاصيل بالسموم الفطرية في الحقل قبل الحصاد يكون إحدى الطرق الرئيسية لدخول السموم الفطرية الى السلسلة الغذائية ونمو الفطر على الأغذية التي يتم استهلاكها مباشرة ، يمكن أن يؤدي الى التعرض المباشر الى السموم الفطرية .

وعادة فان الأغذية التي يظهر بها الدليل لنمو الفطر يرفضها معظم الأفراد غير أنه في بعض المناطق - لسبب نقص الغذاء - يكون من الضروري استهلاك غذاء يفتقر الى الجودة وذلك لتفادي المجاعة .

وفي هذه الحالة يحدث التعرض للسموم الفطرية عن طريق استهلاك الغذاء ، كما أنه في بعض مناطق العالم يكون من الشائع عمليا استهلاك الاغذية المصابة بالفطر .

وذلك لأن بعض الفطر يكون تقريبا - دائما - متواجدا في هذه الأغذية كما في المناطق الاستوائية ، أو بسبب الاستخدام الشائع للفطريات في

تخمر وتحضير الأغذية وذلك مثل أغذية التمثلة ومرق الصويا وغيرهما من الأغذية الشرقية الأخرى .

والفطريات التى تستخدم فى الإنتاج التجارى لهذه الأغذية أظهرت عدم إنتاج سموم فطرية غير أنه فى هذه المناطق من العالم يتم أيضا إنتاج الأغذية المتخمرة بالفطر فى المنازل ، ومن الممكن جدا أن تصبح هذه التخميرات الغذائية المنزلية ملوثة بفطريات منتجة للسموم الفطرية ، وبالتالي تكون مصدرا مباشرا للسموم الفطرية فى الغذاء .

٢- التلوث غير المباشر .

حدث التلوث غير المباشر للغذاء كنتيجة لاستخدام عنصر أو مادة غذائية ملوثة بالسموم الفطرية وبالتالي فإن الأغذية المصنعة والمجهزة تكون من ضمن التلوث غير المباشر .

ويمكن أيضا أن يحدث تعرض غير مباشر لتركيزات منخفضة من السموم الفطرية وينتج ذلك من استهلاك منتجات حيوانية تحتوى على بقايا سموم فطرية تكون مصدرها أعلاف ملوثة الفطر قام الحيوان المنتج للغذاء باستهلاكها .

وتعتبر الطرق غير المباشرة للتلوث مشكلة كبيرة فى هذه المناطق من العالم التى يصنع الغذاء فيها بدرجة عالية ، وذلك مثل الولايات المتحدة ، وكندا ، وأوروبا ، غير أن الحوادث مسجلة لحالات التلوث غير المباشر للأغذية تكون منخفضة عن حالات التلوث المباشر وأيضا فإن مستويات التوكسين (السم) تكون أقل .

منع السموم الفطرية والتحكم فيها وإزالة التلوث بها :

لقد وجدت السموم الفطرية فى أنواع كثيرة من المحاصيل الزراعية التى من بينها الذرة والحبوب ، والبنور الزيتية والمكسرات والفواكه ، كما أن العديد من المنتجات الغذائية التى تصنع من محاصيل ملوثة بالسموم يحتوى على هذه السموم .

وليس فقط السموم الفطرية فى أغذية الحيوانات قد تكون لها تأثيرات عكسية على هذه الحيوانات وقد تلوث بعض منتجاتها ويعتمد تولد المنتجات الغذائية الخالية من السموم الفطرية على البرنامج الناجح لمنع تكوين السموم الفطرية والتحكم فيها وإزالة التلوث بها .

غير أن مشكلة تلوث المحاصيل الزراعية بالسموم الفطرية تكون معقدة وصعبة لدرجة أنه من غير المحتمل إمكانية تطوير طرق عملية لمنع حدوث جميع حالات التلوث بالسموم الفطرية وبدلاً من ذلك .. يجب استخدام عدد من الطرق لمنع التلوث بالسموم الفطرية كلما كان ذلك ممكناً ثم استبعاد تلك المنتجات - من الاستخدام الغذائى - التى يكون قد تم تلوثها نتيجة للأهمال وهذا النظام من المنع والاستبعاد يجب أن يطبق بالكامل درجة ممكنة .

والسموم الفطرية يمكن استبعادها من السلسلة الغذائية ، سواء بتحويل جميع كميات المنتجات الملوثة بالسموم الفطرية إلى استخدامات نهائية مناسبة أو بإزالة الأجزاء الملوثة منها بهذه السموم الفطرية بحيث يكون المنتج المتبقى مناسباً للأغراض الغذائية .

ويجب أن يصمم كل برنامج لمنع السموم الفطرية أو التحكم فيها أو إزالتها بطريقة مناسبة وخاصة لكل محصول زراعى ، ويعتمد هذا البرنامج على الطرق المستخدمة فى نمو وحصاد وتجفيف وتسويق

وتصنيع المنتج ونظرا لتنوع المحاصيل الزراعية وتباين ارتباطها بالتسمم الفطري فإنه من غير الممكن مناقشة برنامج السموم الفطرية وإزالتها لجميع المحاصيل .

وسوف يقتصر فيما يلي على طرق المنع والتحكم في الأفلاتوكسين ، وهي تلك الطرق التي أصبحت معروفة جيدا بالنسبة للأفلاتوكسين أكثر من معظم السموم الفطرية الأخرى .

(أ) السموم الفطرية :

تفاوت نسبة البذور أو الفلقات في المحاصيل الزراعية بدرجة عالية تبعاً لعدة عوامل منها لنضج ومحتوى الرطوبة والضرر البيولوجي والضرر الطبيعي والظروف البيئية المحيطة كل فلكة أثناء النمو والحصاد والتجفيف والتخزين .

وأقل ١,٠ % من عدد البذور أو الفلقات قد تكون محتويات على أفلاتوكسين بدرجة تجعل كل كمية هذه البذور غير مقبولة بالنسبة لمتوسط تركيز الأفلاتوكسين بها . وبالتالي فإن المعاملات التي يتوقع أن تمنع إنتاج الأفلاتوكسين في كل كمية المحصول قد لا يصبح ذات فاعلية بالنسبة الصغيرة من هذه الفلقات التي تكون معرضة بدرجة عالية للإصابة بفطر *Aspergillus flavus* ، أو التي تكون عدلت من المعاملة المقصودة .

إن التلوث بأفلاتوكسين ينتج من عملية تراكمية تبدأ غالبا عندما تكون البذور أو الفلقات على نباتات نامية أصابتها مللحة منتجة للسم من فطر *A. flavus* وبالتالي فإن الفطر ينمو وينتج الأفلاتوكسين عندما تكون الظروف مناسبة لذلك ، وتتوقف كمية الأفلاتوكسين المنتجة أثناء أي فترة من الظروف المناسبة على درجة الإصابة بهذا الفطر في بداية الفترة وقد

يكون للعديد من الفترات القصيرة المناسبة لنمو هذا الفطر خطورة تتماثل مع الفترة الطويلة .

ويتضمن إنتاج المواد الزراعية عدة دورات انتقالية تكون مناسبة لنمو فطر *A.flavus* وبعض هذه الدورات تكون مكملة لنظام الإنتاج ، وبعضها يحدث بسبب الظروف الجوية وبعضها الآخر يحدث خلال الإدارة غير الجيدة أو خلال الحوادث ونظرا لعدم توفر الأساليب الفنية الاقتصادية ، لمنع جميع هذه الدورات فإنه من الأهمية اتباع الدقة والعناية في إدارة نظام الإنتاج ككل بهدف خفض الإصابة بالفطر وخفض إنتاج الأفلاتوكسين كلما كان ذلك ممكنا .

وفيما يلي استعراض لاهم دورات إنتاج المواد الغذائية :

أولا : ما قبل الحصاد

لقد أثبتت الدراسات حدوث تلوث بالفطر قبل حصاد الفول السوداني وبذرة القطن ومكسرات اللوز والفسق وغيرها من المواد الزراعية الأخرى ، وجهد النبات الذي يبذل في أثناء الفترات الحرجة لنمو وتطور البذرة يساعد على تسهيل الإصابة بالسلالات المنتجة للـتوكسين من الفطر . كما تؤدي ظروف الجفاف وضرر الحشرات أثناء فترات البذرة إلى تسهيل الإصابة بالفطر وبالتالي حدوث التلوث بالأفلاتوكسين في الفول السوداني والذرة .

كما يظهر وجود ارتباط بين الجو الحار وضرر الحشرات وحدث التلوث بالأفلاتوكسين في اللوز وبذرة القطن ومكسرات الفسق وعندما يتم إنتاج القطن في مناطق يكون الجو بها باردا أثناء المراحل الأخيرة من

تكوين البقرة فإنه يحدث انخفاض في التلوث بالافلاتوكسين بدرجة أقل مما يحدث عندما يكون الجو حاراً ..

ويؤدي الري عادة أثناء مرحلة تكون البذرة إلى خفض التلوث بالافلاتوكسين في البذرة والقول السوداني كما يصبح بالتابع للمعاملات الزراعية الجيدة والمتبعة مقاومة الحشرات ومقاومة الحشائش ، وبالرغم من أن سلالات المحصول المقاومة للأصابة بالفطر والمقاومة للتلوث بالافلاتوكسين لم يتم التعرف عليها بالنسبة لمعظم المحاصيل ، فإن البحث ما زال مستمرا في هذا المجال وعلى سبيل المثال فإن سلالات مكسرات الفستق ذات القشور المقولة قد تكون أكثر مقاومة للفطر من تلك السلالات التي تنتج عن مكسرات منقسمة القشرة ومعرضة لللب قبل أن يتم حصاد المكسرات .

ثانياً : الحصاد والتجفيف .

من العوامل التي تزيد من خطورة نمو الفطر والتلوث بالافلاتوكسين في المحاصيل الزراعية ما يلي :

- ١- الاضرار الناتجة عن صاية الحصاد .
- ٢- غلط المواد النباتية العالية الرطوبة مع المحصول الناتج بعد حصاده .
- ٣- اتباع أساليب التجفيف غير المناسبة .

وعلى ذلك .. فإن الضبط المناسب لآلة الحصاد بغرض خفض الضرر الذي يحدث للمحصول ولإزالة المواد الغريبة أمر ينصح به . أن التلوث بالافلاتوكسين يمكن أن يحدث في أقل من ٤٨ ساعة فإن المحصول الناتج يجب تجفيفه مباشرة عقب حصاده لمنع نمو الفطر .. وعندما ينمو الفطر على المحصول قبل حصاده فإن الحصاد المبكر للمحصول وتجفيفه رطوبة لمن سوف يحد من التلوث بالافلاتوكسين .

ثالثا : التداول والتخزين :

عادة لا تتم الحماية الجيدة للمواد الزراعية من الجو أثناء تداولها ونقلها فالمحصول المبلل قد ينمو عليه الفطر أثناء فترة التخزين التالية له ، لو حتى في أثناء عمليات التداول والتصنيع ولذلك فقبله من الضروري اتباع الأساليب العملية بعناية تامة لمنع المحصول وتجفيف هذه المحاصيل التي أصبحت مبللة ، ومن الصعب كشف وجود المحصول المبلل وذلك عندما يتم خلطه مع محصول جاف ، أو عندما تتم تغطية المحصول المبلل ب محصول جاف .

والمحصول المبلل سوف ينمو عليه الفطر حتى لو كان متوسط محتوى الرطوبة للكمية الكلية من المحصول في الحدود الآمنة ، وحتى لو كان المحصول على مستوى رطوبة آمن عند وضعه في المخزن فان التلوث بالأفلاتوكسين قد يحدث في أثناء التخزين .

*** ومن بين الأسباب التي تمت ملاحظتها لحدوث النمو الفطري ما يلي :**

- ١- رشع الأسقف .
- ٢- بلل المحصول برذاذ المبيدات الحشرية .
- ٣- تسيل الماء على أرضيات المستودعات والمخازن .
- ٤- تخزين المحصول على أرضيات اسمنتية بدون موانع أو عوايق بخار .

ولقد أدت تسهيلات التخزين الشحنات غير المعبأة في صناديق أو أكياس bulk storage إلى ظهور مشاكل خطيرة فيمل يتطرق بهجرة الرطوبة والتكثيف ، فعندما يتم تخزين كومة كبيرة من المحصول الدافئ فان الجو البارد سوف يسبب تيارات حمل من هواء الرطب الدافئ خلال الكومة وعندما يصل هذا الهواء الى السطح البارد للكومة لو الى الأجزاء الباردة .

ويؤدي كل من التكتيف المباشر وقطرات المتساقط الى بلل جزء من المحصول وتسهيل نمو الفطر وذلك حتى لو كان المحصول في المستوى الأمن وتؤدي التهوية الجيدة في مباني المخازن الى خفض قطرات المتكثف المتساقط ولا يكون ذلك ضاراً بمنع هجرة الرطوبة وما يتبها من نمو الفطر في الأكوال الكبيرة من المحصول المخزن ، وتعتبر التهوية من الأساليب العملية المقبولة للمحافظة على جودة الحبوب المخزنة حيث تستخدم المرلوح لاستبعاد الهواء الرطب الدافئ من كومة الحبوب المخزنة واعطائها هواء بارد .

وتعمل التهوية على تبريد الحبوب وعلى المساعدة في منع هجرة الرطوبة من الحبوب الدافئة الى الحبوب الباردة ان درجات الحرارة للباردة والتوزيع المتجانس للرطوبة يؤديان الى خفض نمو الفطر وخفض نشاط الحشرات .

(ب) - التحكم في السموم الفطرية :

أولاً : أساليب ووسائل التحكم

يمكن تقسيم أساليب ووسائل التحكم في السموم الفطرية الى مجموعتين رئيسيتين هما :

* المجموعة الأولى : أساليب ووسائل علمية .

تتكون الأساليب العلمية للتحكم في الأفلاتوكسين من طرق استبعاد المنتجات الملوثة بالأفلاتوكسين ، حتى لا يتم استخدامها غذائياً وقد يتم استبعاد الأفلاتوكسين من السلسلة الغذائية بواسطة تحويل الكميات الكلية من المنتجات الملوثة بالأفلاتوكسين الى الاستخدام النهائي المناسب او بواسطة قباغ اساليب ازالة السمية التي قد تتضمن ما يلي :

١- ازالة الجزء الملوث بالأفلاتوكسين من باقى الكمية الكلية للمنتجات .

- ٢- استخلاص الأفلاتوكسين بالمذيب من الكمية الكلية للمنتجات .
 - ٣- التشبيط الكيميائي للأفلاتوكسين .
 - ٤- إجراء عمليات التنظيف والفرز لازالة تلك الأجزاء من الكمية الكلية والتي تحتوى غالبا على أعلى تركيز من الأفلاتوكسين .
- وتعتبر هذه من الوسائل والأساليب الروتينية التي قد تطبق على كل كميات المنتج الغذائي .

المجموعة الثانية : أساليب ووسائل خاصة

هناك أساليب ووسائل خاصة قد تكون من عمليات فرز وتنظيف مكثفة وذلك لازالة الفلقات التي تكون لونها متغيرا بدرجة خفيفة أو الفلقات التي تكون بها أضرار بسيطة من الحشرات .

ومن أمثلة تلك الأساليب والوسائل الخاصة ما يلي :

- ١- ازالة البذور التي تعطى لونا أصفرا مائلا للأخضرار براقا تحت ضوء الموجه الطويلة من الأشعة فوق البنفسجية وقد يستخدم ذلك لاستبعاد البذور ذات التركيزات العالية من الأفلاتوكسين وذلك من مكسرات الفستق وبذرة القطن .
- ٢- ازالة البذور التي تعطى لونا أصفرا مائلا للأخضرار براقا تحت ضوء الموجه الطويلة من الأشعة فوق البنفسجية وقد يستخدم ذلك لاستبعاد البذور ذات التركيزات العالية من الأفلاتوكسين وذلك من مكسرات الفستق وبذرة القطن .
- ٣- نظرا لأن الفتحات في غلاف بذرة اللوز تكشف اللحم القلورى ، فإن فرز اللوز تحت ضوء الموجه الطويلة من الأشعة فوق البنفسجية ينصح به لازالة الفلقات التي بها أضرار حشرية والتي غالبا ما تحتوى على الأفلاتوكسين .

٤- قد يتم استخلاص الزيت من البذور الزيتية ذات المحتوى العالي من الأفلاتوكسين والزيت الناتج يكون خاليا من الأفلاتوكسين بعد عملية التكرير والتنقية المناسبة .

٥- قد تتم معاملة الذرة والبقول السوداني وبذرة القطن بالأمونيا أو بالاستخلاص بالمذيب والتي تؤدي لما هي إزالة الأفلاتوكسين أو القضاء عليه ، مما يجعل هذه المنتجات مناسبة لتغذية الحيوان .

إن الكشف المبكر لكميات الملوثات بالأفلاتوكسين يعتبر أمرا هاما لمعظم المواد الغذائية يكون نظام إنتاجها وتسويقها خلطا لعدة كميات المختلفة التي يتم خلطها من أثناء التداول والتخزين والتصنيع ، وبالتالي فإن كمية واحدة ملوثة بالأفلاتوكسين قد تلوث عدة كميات أخرى خالية من الأفلاتوكسين ، وذلك عندما يتم خلطها معا .

ونظرا لأن قيمة السلعة الغذائية تزداد بتحريكها خلال نظام الإنتاج والتسويق ، فإن اكتشاف وعزل المادة الملونة بالأفلاتوكسين في الحقل أو في نقطة من عمليات الإنتاج والتسويق سوف يخفض كثيرا من تكلفة التحكم في الأفلاتوكسين .

أعراض التسمم الفطري :

- ١- التهابات جلدية .
- ٢- التهابات الأعصاب .
- ٣- نزيف عام داخل الجسم .
- ٤- اضطراب كبدية وكلوية .
- ٥- تكوين طفرات Mutagenic * وبعضها مسببة للسرطان .

المبحث السادس

التسمم الكيماوي

التسمم الكيماوي

وهو النوع الذى ينتج عن استهلاك أو تعاطي أى مادة كيميائية سامة فى الطعام ومن أهم المعادن والأملاح السامة التى قد يتعرض لها الإنسان خلال تعاطيه الأغذية معادن الرصاص والانتيمون والكلسيوم والزرنيخ والباريوم والنحاس والفلور وأملاحها وقد يحدث التسمم بالانتيمون أو الكلسيوم عند تحضير أو اعداد الأطعمة فى أوعية مصنوعة من الألمونيوم الرخيص أما الزرنيخ وأملاحه فبها قد تصل إلى الغذاء عن طريق وجودها أصلا فى المواد الخام حيث أن هذه المواد كثيرا ما تستخدم لأغراض مقاومة الحشرات أو الآفات .

أما الرصاص فإنه قد يصل إلى الأغذية إما عن طريق استخدام املاحه لمقاومة الآفات أو لدخوله فى بعض السبائك التى تستخدم فى تبييض الأوعية مع القصدير أو نتيجة لدخوله فى مواد اللحام المختلفة والتى قد تلامس المادة الغذائية فى أى نقطة من نقط التصنيع . أما التسمم بالفلور قد يحدث نتيجة للخطأ حيث تشابه مادة فلورور الصوديوم التى تستخدم كسم للفئران فى مصانع الأغذية للتخلص منها مع مادة الليكنج بودر (الخميرة) التى تستخدم فى كثير من أغراض الخبز . أما النحاس والحديد فبالرغم من أنها غير سامة فى حدود معقولة إلا أنها تعتبر ضارة تماما ولو لتركيزات بسيطة فى الأغذية نتيجة لتأثيرها المساعد على فقد الطعم واللون والرائحة والقيمة الغذائية للكثير من الأغذية أثناء تصنيعها .

وتتصدر مصادر تلوث الأغذية بالمعادن السامة في الجو والمياه والتربة والأسمدة الحشرية والفطرية ومبيدات الحشائش التي يدخل في تركيبها المعدن السام أو أحد مشتقاته ، المواد المضافة للأغذية بغرض تحسينها أو حفظها أو زيادة قيمتها الغذائية .

والاحتياطات الواجب اتخاذها لمنع تلوث الأغذية بالمعادن السامة

تتلخص في الآتي :-

- ١- اتخاذ الاحتياطات الكافية في المصانع التي تستخدم هذه المعادن في صناعاتها لمنع تلوث الجو المحيط أو المياه والتربة المجاورة .
- ٢- الحد من استخدام المبيدات بأنواعها التي تدخل في تركيبها المعادن الأسمدة أو مشتقاتها .
- ٣- معالجة المياه المستخدمة في تصنيع الأغذية لضمان قلة التلوث بالمعادن السامة .
- ٤- العناية التامة بعملية غسيل المواد الخام قبل تصنيعها للتخلص من المعادن الملوثة .
- ٥- عدم استخدام أواني معدنية يدخل في تركيبها أحد المعادن السامة أو مشتقاته أثناء طهي الأطعمة أو تصنيعها .
- ٦- عدم استخدام أواني تحبب يدخل في تركيبها أحد المعادن السامة أو مشتقاته .
- ٧- الحذر من إضافة المواد التي تحتوي على هذه المعادن أو مشتقاتها الى الأغذية والأعلاف لأي غرض من الأغراض .

التلوث الكيميائي للأغذية :

أهم المركبات الكيميائية السامة وتوجد في المواد الغذائية وهي :-

- (١) الرصاص : يوجد في المحاصيل في المشروبات الرومسية المقطرة وفي الأطعمة التي تستخرج من الأراضي الزراعية القريبة من الطريق العمومي والتي تستخدم المبيدات في مقاومة المحاصيل الزراعية
- (٢) الزرنيخ : يوجد بدرجة كبيرة بمركزة في القشريات الرخوية .
- (٣) الزئبق : توجد في القشريات والأسماك والرخويات وهو المستول عن حالات تسمم خطيرة .
- (٤) الكاديوم : ويوجد بتركيزات عالية في النباتات مثل الأرز أو القمح .
- (٥) القصدير : ويوجد في المواد الغذائية الحامضية وجميع المصنعات التي تحفظ في العلب .

*** الرصاص :**

الرصاص هو عنصر متواجد في الطبيعة وليس له أي دور حيوي في العمليات البيولوجية داخل جسم الإنسان
الرصاص يتواجد في الطبيعة على هيئة مشتقات معدنية كيميائية منها
ما هو:

- أ- عضوي مثل إيثيل الرصاص الثلاثي والرباعي وهو لا يذوب في الماء ولكن يذوب في المذيبات العضوية والدهون.
 - ب- أما الرصاص المعدني لا يذوب في الماء ويتواجد في الماء والهواء على هيئة هيدروكسيد الرصاص الذي ينتج من اتحاد الأكسجين المذاب في الماء مع حمض الكربونيك الحر المتواجد في الهواء ، وهذا ما يحدث في المياه الجارية في الأنابيب المنزلية ، أما الماء العسر يحتوي على أملاح تكون غشاء من الكربونات على سطح الرصاص والتي تثبط المزيد من اتحاد الرصاص مع الماء ولذلك فالرصاص أقل ذوبان في الماء العسر .
- وينقسم الرصاص إلى مركبات عضوية وغير عضوية ، والمركبات العضوية تحتوي على الكربون والهيدروجين والذي يستخدم في إضافات المشتقات البترولية ويمكن تحويل المركبات العضوية إلى مركبات غير عضوية تحت ضغط ودرجة حرارة عالية مثل الذي يحدث عند إضافة الرصاص العضوي إلى وقود السيارات ثم يخرج رصاص غير عضوي كنواتج احتراق وهو المسنول عن تلوث الهواء والبيئة .

***كيفية دخوله إلى جسم الإنسان وخاصة الأطفال :**

غالباً ما يتعرض الإنسان للرصاص عن طريق:-

١- الميساء :

أ- تنفس الهواء المصطل يذرات الرصاص.

ب- تناوله مع الطعام والشراب من خلال لواني الطهي.

ج- يدخل الرصاص في المواد المزينة لهذه الأواني .

وسوف نتعرض بشرح وافي عن مصادر الرصاص :-

(أ) يتواجد الرصاص في المصطططططتتركيزات صغيرة تكون أقل من

٢٥٤ ميكروجرام لكل لتر في المصطططت المقتية والمياه الجوفية

وهي تختلف من مكان لآخر تبعاً للتركيب الكيميائي والعمق

الجيولوجي والمستوى الطبيعي للرصاص في الماء .

(ب) تقل نسبة تواجد الرصاص في الماء بعملية الترسيب والترشيح

والمعالجات حتى تصل إلى المنازل نقية نظيفة ولكن تكمن المشكلة

في مواسير المياه والخزانات وشبكات المياه الأرضية حيث تعتبر

المصدر الخفي لتلوث المياه بالرصاص والذي ينتج من احتكاك المياه

الدائم للأنيب مما يؤدي إلى تكوين أكسيد الرصاص وتسلط على

هذه العملية تولد عنصر الكلور في الموا حيث يستمد خروج

الرصاص من الأنابيب المقتية على طول وتطرير وعصر الشبكات

المائية ومستوى وسرعة تنفق المياه في الأنابيب .

- وقد أظهرت الأبحاث العلمية بأمريكا أن نسبة الرصاص في مياه الشرب تمثل ٥. ميكروجرام لكل لتر رغم أن النسبة المسموح بها ٢٠ ميكروجرام لكل لتر وهذه الزيادة تعزي إلى شبكات المياه .

ومن المعروف أن تحضير رضعات الأطفال تحتاج إلى غليان الماء لمدة خمسة دقائق للتعقيم . ولكن ذلك يزيد من تركيز الرصاص في كل وجبة للأطفال مما يزيد من تسمم الرصاص للأطفال كما أن استخدام المياه الساخنة من الأنابيب مباشرة (السخان) والتي تستخدم لأغراض الطهي وتحضير المشروبات تزيد من خطورة التلوث بالرصاص وخصوصا في تحضير وجبات الأطفال .

٢- المنتجات الحيوانية :-

منتجات اللحوم تمثل ١% من المتناول اليومي من الرصاص نظرا لأن الرصاص لا يخزن في الجزء المأكول من الذبيحة والإنسان يتعرض لتلوث الرصاص بعد تناول الأعضاء عالية التركيز في الرصاص مثل الكبد والكلى والعظام . والمأخوذة من حيوانات قد تم تربيتها في أماكن عالية التلوث في الهواء الجوي والعلقة .

٣- الأطعمة المحفوظة :-

حوالي ٢٠-٣٠% من الأطعمة المحفوظة بها نسبة عالية من الرصاص حيث أن تركيز الرصاص في الأطعمة المحفوظة يعتمد على التركيز الكيميائي والفيزيقي للطعام ، ومدة التخزين تزيد من سرعة خروج الرصاص من العلب إلى الأطعمة بعد فتح العلبة وتزداد في وجود الأطعمة الحمضية ، ويفسر ذلك أن العلب تتكون من ثلاثة أجزاء القمة والقاع والدوران وهو غالبا ما يتكون من ٩٨% رصاص و ٢% قصدير وفي اللحام أيضا ولذلك هناك احتكاك دائم بين الأطعمة والمواد المكونة للعلب ،

فإن تناول ١٠% من الأطعمة المحفوظة في الوجبات تؤدي إلى تناول الرصاص بنسبة ٣٠% ويزيد التلوث بالرصاص مع العصائر والتي غالبا ما يميل إليها الأطفال والتي تتزايد بزيادة مدة التخزين وقد وضعت قوانين بواسطة FDA للتحكم في هذه الأطعمة وخاصة الألبان المكثفة وعصائر الفاكهة التي غالبا ما يتناولها الأطفال للحد من خطورة الأطعمة الملوثة بهذا العنصر المميت .

وبوجه عام يمكن تلخيص وصول الرصاص الى الطعام عن طريق ما يلي :-

تلوث الطعام بالرصاص ينتج من عدة مصادر منها :

- (أ) نمو النبات في تربة زراعية عالية التلوث بالرصاص أو تم معالجتها بزرنيخ الرصاص المستخدم في المبيدات الحشرية .
 - (ب) محاصيل تعرضت للتلوث الهوائي قد تكون بجوار مصانع أو على الطرق السريعة ... الخ .
 - (ج) لحوم الحيوانات التي تغذت على نباتات ملوثة ويتركز الرصاص في الأعضاء الحيوانية مثل الكبد والكل والعظام والتي غالبا ما يتناولها الأطفال .
 - (د) من الأطعمة المحفوظة في علب يدخل في تركيبها الرصاص .
 - (هـ) استخدام أواني وأدوات غير صحية قد تكون مطلية بمواد داخل في تركيبها الرصاص (النقش) .
- وتركيز الرصاص يختلف حسب طبيعة الأرض الجيولوجية والبيئة المحيطة وطريقة صنع الطعام وأجزاء النبات فمثلا الخضروات التي تنمو في تربة عالية التلوث الرصاص غالبا ما يتركز الرصاص في الجذور عن الأوراق والساق و حتى الزهور والحبوب .

٤- تناول أشياء غير غذائية "pica" :

وهي واحدة من المسببات الرئيسية لتلوث الرصاص في الأطفال حيث أن الأطفال يتناولون أشياء يدخل في تركيبها الرصاص أو ملوثة به مثل قطع الخشب المدهون وقشور البيض - لعب الأطفال الملونة أو ورق الجرائد و المجلات وغيرها .

٥- التربة :

الرصاص في الهواء الجوي غالبا ما يترسب على سطح التربة والذي يخترقها عدة بوصات تحت سطح الأرض وخصوصا التربة القريبة من الطرق السريعة تتعرض لتركيز عال من الرصاص يبلغ ١٠,٠٠٠ جزء في المليون والتي قد تبلغ ٥٠,٠٠٠-٦٠,٠٠٠ جزء في المليون في الأماكن الصناعية ، ومن المعروف أن زيادة ١٠٠ جزء في المليون بعد ٥٠ جزء في المليون المسموح بها تؤدي إلى زيادة ١-٢ ميكروجرام من الرصاص لكل سم في الدم .

ويتم تعرض الأطفال للتلوث بالرصاص عن طريق اللعب خارج المنازل والجزء الخارجي من الأبواب والشبابيك واتساخ أيدي الأطفال ثم وضع الأصابع في الفم (نوع من pica) أو نتيجة دخول الغبار داخل المنازل أو استنشاقه أو تلوث المحاصيل الزراعية .

* مصادر أخرى لتلوث بالرصاص :

أ- حبر الطباعة الذي يستخدم في الأوراق والجرائد والمجلات حيث يحتوي حبر الطباعة على ٣٦٠٠ ميكروجرام جم من الرصاص وينقل إلى

الأطفال عن طريق مضغ الأطفال للأوراق أو في عملية لف الأطعمة بورق الجرائد .

ب- صبغات الوجه (مستحضرات التجميل) : وهي تستخدم في الهند وأفريقيا ويدهم حول العين والوجه وخاصة للأطفال في السنوات الأخرى ويتم دخول الرصاص عن طريق امتصاص الرصاص من الغشاء المخاطي حول العين أو عن طريق تلوث الأيدي بهذه المساحيق التي يسهل وصولها إلى الفم عند الأطفال .

ج- الأواني الفخارية وزجاجات المياه المعدنية : تكمن الخطورة تبعاً لنوع الأطعمة المحفوظة بها , فكلما كانت الأطعمة حمضية تزيد من سرعة إذلال وتحليل الرصاص كما يرجع إلى التركيب النسبي الخاطئ . بالنسبة لأكسيد الرصاص إلى سيلكات الرصاص أثناء التصنيع لهذه الأواني أو نتيجة عدم حرق هذه الأواني بدرجة كافية عند درجة حرارة عالية , حيث تحتاج إلى درجات حرارة تصل إلى ١٢٠٠ م لتحويل أكاسيد الرصاص إلى سيلكات الرصاص والتي لا تذوب في الوسط الحامضي .

د- عملية إعادة شحن البطاريات : يحدث ذلك في بعض المنازل حيث تأمل الأسرة في زيادة الدخل أو لتقليل التكلفة مما يؤدي إلى زيادة نسبة التلوث إلى ٢٢٠ ميكروجرام لكل سم مكعب في الأطفال عند عمر ٣ سنوات نتيجة لملامستهم ولعبهم في هذه البطاريات مما يؤدي إلى التهاب في المخ .

هـ- البيروونات والحلمات الصناعية : تعتبر من المصادر الغير معادة لدخول الرصاص إلى الرضع حيث تضع الأم كريمات على الحلمة

لمنع الجفاف مما يساعد على خروج الرصاص منها وبدوره ينتقل إلى فم الطفل ويصل إلى الدم .

و- الكروت الممغنطة للتليفونات ومطرو الأنفاق : حيث يلعب الأطفال بها ويضعونها في الفم مما يسهل انتقالها مباشرة إلى الأطفال وهي تحتوى على نسبة عالية من الرصاص .

*** كيفية الوقاية من التلوث بالرصاص :-**

محاولة الوصول إلى بيئة خالية من الرصاص :

- المحافظة على إصلاح الأسطح المدهونة حتى لا تتعرض الطبقات القديمة من الدهانات للتقشير والسقوط وتصل إلى أيدي الأطفال .
- اختبار المياه للتأكد من عدم زيادة مستوى الرصاص ويتم ذلك من قبل الهيئات الحكومية والمحلية .
- قبل استخدام المياه في الصباح الباكر لابد من ترك صنبور المياه مفتوح لمدة لا تقل عن ثلاث دقائق حتى نتخلص من المياه الراكدة في المواسير مدة طويلة ، ويفضل استعمال المياه المقطرة بالبخر أو المرشحة عند تحضير وجبات الأطفال .
- عدم غلي المياه أكثر مما ينبغي لأن الغليان يعمل تركيز المواد الملوثة بما فيها الرصاص .
- الحذر عند شراء الخزف والصيني المستورد حيث لا توجد قاعد محددة تحكم صناعة الخزف والزجاج حيث يتم إضافة الرصاص حتى يظهر بشكل جميل ومنظمة FDA لا يمكنها فحص كل هذه المنتجات للتأكد من حد الأمان .

- التحف القديمة والمنتجات الأثرية شئ جميل جذاب ولكن تحتوى على نسبة عالية من الرصاص لذلك لابد من استخدامها للزينة فقط وعدم وضع الأطعمة والأشربة للأطفال فيها .
- إجراء الكشف الطبي وتحليل الشعر لتحديد مدى تراكم الرصاص للأطفال في المدارس بجوار الطرق السريعة أو الذين يعيشون في بيئة بها تلوث بالرصاص وإذا توقع تسمم لابد من تحليل الدم للتعرف على مدى التعرض للرصاص حديثا . .
- اختيار نوع النباتات التي تزرع في التربة بجوار التلوث فقد وجدت أبحاث كلية الزراعة جامعة القاهرة أن تواجد الرصاص في الجزر والطماطم أقل من الخضروات الورقية المزروعة في نفس التربة وكذلك الخضروات التي تحتوي على شعيرات تحمل كمية أكبر من الرصاص والعمل على تشغيل السيارات بالغاز الطبيعي .
- عدم بناء المدارس في البيئة شديدة التلوث بالرصاص أو على الطرق السريعة وفي الميادين العامة مع مراعاة فرش الرمال في أرضية المدارس حيث أنه يعمل على ترسيب الرصاص الموجود في الجو .

- محاولة تقليل وصول الرصاص لدم الأطفال وزيادة خروجه من أجسامهم :

- أن تحتوى وجبات الأطفال على نسبة عالية من الألياف وخصوصا بكتين التفاح حيث أنه يخلص الجسم من سموم المعادن الثقيلة والرصاص على أن تكون مكملات الألياف منفصلة عن مكملات الأغذية الأخرى حتى لا تعوق امتصاص أي عنصر غذائي .

- إعطاء الأطفال وجبات غنية بالبقول والبيض وكذلك البصل والثوم حيث أن الثوم غني بالسيلينيوم ويزيد من قوة جهاز المناعة ويتحد الثوم مع الرصاص ويعمل على إخراجهِ من الجسم .
- المحافظة على تناول الكالسيوم بالاحتياجات الغذائية أو زيادة عن الاحتياجات وخصوصاً عندما يكون هناك تعرض للرصاص لأن الكالسيوم يمنع ترسيب الرصاص في أنسجة الجسم ولا بد أن تحتوى الوجبة أيضاً على الماغنسيوم لأنه يحافظ على التوازن مع الكالسيوم .
- إعطاء الأطفال الوجبات الغذائية الغنية بالزنك حيث أن الزنك يحل محل الرصاص ويقلل العبء الواقع على أجهزة الجسم نتيجة للتسمم بالرصاص وكذلك الحديد ليحل محل الرصاص ويمنع حدوث الأنيميا .
- للفيتامينات أهمية قصوى لعلاج التسمم بالرصاص وتقليل التأثيرات السنية له فمثلاً فيتامين (ج) والبيوفلافونويدات أهمية كبيرة في معادلة التأثير السمي للرصاص وخصوصاً في الأطفال ، كما أن لفيتامين (أ) لهم تأثير قوي كمضاد للأكسدة للتحكم في الشقوق الحرة ويحمي الخلايا من التلف الناتج عن التسمم بالرصاص .
- التأكد من احتواء وجبة الأطفال على الأحماض الأمينية مثل لايسين حيث يساعد على امتصاص الكالسيوم ويقلل من التأثير السمي للرصاص وكذلك السيستين والسيستئين لاحتوائهما على الكبريت الذي يعمل على إزالة السموم والتخلص من المعادن الثقيلة .
- إعطاء الأطعمة الغنية بالجلوتاثيون وهو ببتيد ثلاثي مكون من ثلاث أحماض أمينية وهي حمض الجلوتاميك والسيستين والجلاليسين ويصنع في الجسم والكبد وهو أقوى مضاد للأكسدة في الجسم ومن

- الأطعمة الغنية بالجلوتاثيون اللحوم الطازجة والثوم والقرع العسلى والبطاطس وتعليب هذه الأطعمة يقلل من محتواها من الجلوتاثيون .
- محاولة تقليل الدهون في وجبات الأطفال لأنها تزيد من امتصاص الرصاص مع محاولة تناول ٥٠% من طعام الأطفال بشكل نينة (حيوي) لأن كثرة الأطعمة التي سبق عليها يؤدي إلى نقص الأنزيمات ومن المعروف أن الرصاص يؤثر على فعل الأنزيمات .

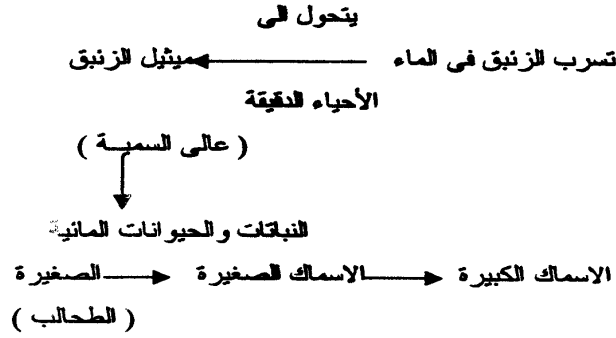
□ الزئبق Mercury (Hg)

يعتبر الزئبق من العناصر التي تتواجد طبيعياً في التربة والصخور والمياه كما يتواجد في الجو . وقد وجد أن بعض النباتات تقوم بتركيز الزئبق المعدني في أنسجتها على شكل قطرات كما أن الأحياء الدقيقة تقوم بتحويل الزئبق المعدني إلى مشتقات عضوية مثل ميثيل الزئبق (CH₃ Hg⁺) وميثيل الزئبق (CH₃ Hg⁺) بينما ثنائي ميثيل الزئبق غير قابل للذوبان في الماء ولكنه يتطاير إلى الجو ويتخلل بفعل الأشعة فوق البنفسجية ويتحد معظم الزئبق الناتج من التحلل مع الأوزون وأكاسيد النيتروجين في الجو ويكون مشتقات عديدة تصل إلى المياه والتربة عن طريق الأمطار .

وتتراوح كمية الزئبق في معظم المواد الغذائية بين ٠,٠٠٥ - ٠,٣٥ جزء في المليون . ويبلغ المحتوى الغذائي من الزئبق حوالي ٠,٦ ميكروجرام في اليوم وقد يرتفع إلى ٩ ميكروجرام عند احتواء الوجبات على كمية كبيرة من الأسماك والحيوانات البحرية .

- وهو من أكثر المعادن الثقيلة سمية وهو من السموم المؤثرة على المخ والعصب الشوكي . وتؤدي الى :-
- ١- الاضطراب العصبى .
 - ٢- فقدان الذاكرة .
 - ٣- فقدان الثقة بالنفس .
- والزئبق أكثر سمية فى صورته " العضوية " ميثيل الزئبق .

دورة الزئبق :



الأسماك الكبيرة :

تعمل كورقة ترشيح التى تحتجز " معظم " الزئبق فى أنسجتها حيث يرتبط بالدهن والبروتين داخل الخلايا بنسبة عالية فى الجمبرى والصدفيات . والبورى .

الحدود المسموح بها من قبل منظمة الصحة العالمية هى :

٥٠٠ جزء فى البليون (٥٠ جزء فى المليون)

وفي ألمانيا الغربية تسمح بتواجد الزئبق حتى ١٠٠٠ جزء في
المليون بشرط ألا تزيد نسبة الميثيل زئبق بالنسبة لمركبات الزئبق
إجماليًا عن ٦٥ ٪
وفي حالة تلوث الأسماك بالزئبق لا يصرح بتناول أكثر من ٥٠٠
جرام سمك في الأسبوع لو احتوى هذا السمك على الحد الأعلى
المسموح به من الزئبق .

مصادر التلوث بالزئبق :

وتتصدر مصادر التلوث بالزئبق في الآتي :

- ١- المخلفات الزئبقية التي يتخلص منها في مياه البحيرات والأنهار
النتيجة من بعض الصناعات التي يستخدم فيها الزئبق مثل صناعة
الورق وصناعة المنظفات وصناعة البلاستيك .
- ٢- تلوث جو المصانع التي تستخدم الزئبق في صناعاتها بأبخرة
الزئبق وكذلك تلوث أيدي وملابس العمال .
- ٣- استخدام المبيدات الفطرية التي تحتوي على مشتقات الزئبق في
معاملة الأغذية والأعلاف ويؤدي استهلاك هذه الأغذية إلى التسمم
الزئبقي .
- ٤- علاج بعض أنواع الحبوب والبنور بميثيل الزئبق لذلك فهو
يصل إلى المياه وكذلك يلوث الأسماك ويوجد الزئبق أيضا في
معظم مستحضرات التجميل وكذلك حشو الأسنان والاحبار
ورسوم الوشم واليويك والبلاستيك وملفات الأقمشة لذلك فهو
يصل إلى الإنسان .

- وأشهر أنواع التسمم بالزئبق تحدث عند حشو الأسنان .
وخصوصا الذي يتميز بلون فضي حيث يحتوي على ٥٠ %
زئبق ، ٢٥ % فضة ، ٢٥ % مواد أخرى ويحدث التسمم عندما
تتصاعد لبخيرة الزئبق السام ويعدا إتصاله من أنسجة الفم
ويصل للدم ويسبب مشاكل كثيرة منها أمراض الفطريات "
الكثيرا " الأسنان المزمن وتقلص العضلات وقد نزل تلك
الأعراض بالزئبق حشو الأسنان .

* أضرار التسمم بالزئبق :

- ١- المعدن سم تركيبي ولا يوجد ما يمنع وصوله إلى المخ
وخطورته أنه يتركز في مراكز الألم في المخ والجهاز العصبي
المركزي ويمنع وصول الغذاء إلى هذه المراكز كما يعوق هذه
الخلايا على التخلص من فضلاتها لذلك يؤدي لفشل هذه الخلايا
وخفورها .
- ٢- كما يتحد أيضا الزئبق بخلايا المناعة الطبيعية في الجسم ويقل
من وظائفها مما ينقص مناعة الجسم الذاتية .
- ٣- ووجود الزئبق في الجسم يؤدي إلى حدوث أمراض التهاب
المفاصل - أمراض اللثة - سقوط الشعر - ضعف العضلات
وزيادة إفراز للعاب - اضطرابات في النشاط الإنزيمي مما
يؤدي إلى العمى وشلل الأطراف .
- ٤- كما يؤثر على الجهاز العصبي ويظهر ذلك في صورة اكتئاب
وإرهاق ضعف الذاكرة إلخ وتشير الوكالة الأمريكية

لحماية البيئة أن هناك علاقة بين وجود الزئبق ومتاعب الحيض وكذلك الإجهاض التلقائي .

*** كيفية حماية الإنسان من التلوث بالزئبق :**

- ١- أن ننصح بتناول المواد المحتوية على الكبريت التي تخلص الجسم من سموم تلك المعادن .
- ٢- أهم هذه المواد الغذائية البصل - الثوم - عصائر الفاكهة - الخضروات - الفاصوليا - الأسماك لأنها تحتوي على الكول الجليسرولات التي تساعد الجسم على التخلص من سموم الزئبق

*** أعراض التسمم بالزئبق**

- (١) حرقان في الفم وزيادة في إفراز اللعاب ثم يحدث مغص شديد مع غثيان وقيء وإسهال مصحوب بالدم .
- (٢) هبوط في ضغط الدم وعرق وغزير وشحوب الوجه
- (٣) قلة إفراز البول مع وجود زلال وأسطوانات زلالية به .
- (٤) سريع الغضب وغير قادر على التركيز
- (٥) ظهور خط رمادي في غشاء اللثة مع زيادة في إفراز اللعاب .
- (٦) رعشة في الراس واللسان والعينين والشففتين واليدين والساقين .

* النحاس :

Copper Toxicity التسمم بالنحاس

لا يعتبر عنصر النحاس من العناصر السامة إلا في الكميّات الكبيرة حيث أنه عنصر أساسي في الجسم ونقصه يسبب أمراض كثيرة لما للزيادة منه تؤدي إلى تسمم الكبد والمخ وهما العضوان التي يترسب فيهما النحاس وتظهر أعراض التسمم في صورة إسهال - قيحاً ناتجة عن تكسر كرات الدم الحمراء - ارتفاع ضغط الدم - غثيان - ألم في المعدة - اضطرابات الجهاز العصبي المركزي ويؤدي إلى أمراض عصبية ونفسية وعقلية مثل التوحد والمشاكل السلوكية وزيادة النشاط عند الأطفال والفصام المصاحب بالشعور بالعظمة وتكآة في النطق .

ويحدث التسمم بالنحاس نتيجة الطهي في أواني نحاسية أو مولهدير نحاسية - المبيدات الحشرية - الألبان المبسترة أحياناً وفي بعض الأمراض يرتفع مستوى النحاس في الدم كما في أمراض التهاب المفاصل والقلب وارتفاع ضغط الدم - السرطان - حيث تتحلل بعض أنسجة الجسم وينطلق منها النحاس إلى الدم ليساعد على التئام الجروح والأنسجة وهي ما تسمى إعادة البناء الحيوي للجسم .

كما يرتفع مستوى النحاس في الدم أثناء تناول أقراص منع الحمل والتخمين وفي فترة الحمل وأحياناً يكون الجسم غير قادر على تمثيل النحاس ويرتفع مستواه في الدم ويسمى مرض ويلسون ويزدى ذلك لتراكم النحاس في الجسم .

وهناك العديد من المواد الغذائية الطبيعية التي من شأنها المساعدة على تخفيض مستوى النحاس في الدم وأهمها فيتامين ج والزنك والبيوفلافونويد وكذلك المنجنيز والأحماض الأمينية الكبريتية .

الأعراض

- ١- حدوث قيء أخضر اللون وآلام بالبطن وتلون البراز باللون الأخضر القاتم.
- ٢- ضعف النبض مع زيادة سرعته وضعف التنفس.
- ٣- حدوث اضطرابات كبدية وكلوية وقلة افراز البول.
- ٤- تلون البول واللثة والشعر باللون الأخضر .

□ الزرنيخ (Arsenic (AC

تحتوى معظم الأغذية على كمية أقل من ٥ جزء فى المليون ولكن الأسماك والحيوانات البحرية تصل بها هذه النسبة الى ٢-٨ جزء فى المليون ويحتوى الجمبرى على ٤٢-١٧٤ جزء فى المليون . والمصدر الرئيسى لتلوث الغذاء بالزرنيخ هو استعمال المبيدات الحشرية ومبيدات الحشائش التى تحتوى على مشتقات الزرنيخ وعند استعمال مبيدات اخرى قل معدل تلوث الخضروات والفاكهة بالزرنيخ .

وتختلف مركبات الزرنيخ فى درجة سميتها فنجد أن المركبات ثلاثية التكافؤ Trivalent مثل ثلاثى أكسيد الزرنيخ As_2O_3 لها درجة عالية من السمية إذا ما قورنت بمعدن الزرنيخ المرتبط عضويا بمكونات الأغذية كما هو الحال فى الجمبرى . وترجع سمية الزرنيخ الى تثبيط فعل كثير من الأنزيمات خاصة التى تحتوى الى مجموعة السلفهيدريل . وتتراكم الزرنيخ بكميات أكبر فى تشخيص التسمم فإذا احتوى الشعر على ٣ جزء فى المليون يدل ذلك على الإصابة بالتسمم بالزرنيخ .

تعتبر حالات التسمم بالزرنيخ شائعة الحدوث نظرا الى احتواء مياه البحار والتربة الزراعية على تراكيز مرتفعة نسبيا منه تنتقل بالتالى الى

النباتات والحيوانات التي يستخدمها الإنسان كمصدر لغذائه ويعتبر الزرنيخ عديم الطعم والرائحة لذلك لا يشعر الإنسان بوجوده في الغذاء وقد حددت نسبة الزرنيخ المسموح بوجودها كحد أقصى في الأغذية بنسبة ١ جزء في المليون في السوائل وبنسبة واحد في المليون في الأغذية الصلبة . ويتواجد الزرنيخ في معظم مبيدات الحشرات وأدوات التنظيف ودخان السجائر وملح الطعام - البيرة ومياه الشرب والأغذية البحرية وبترسب الزرنيخ في الشعر - الأظافر - الجلد ومن أهم أعراض التسمم به هي (القيء والإسهال - لبول الدموي - شد عضلي - الدوخة - صبغة الأظافر) وتراكم كميات كبيرة في الجسم يؤدي إلى السرطان والوفاة ويمكن وقاية سمية للزرنيخ عن طريق العناية بالوجبات الغذائية والتي تحتوى على عنز الكبريت مثل (البيض - البقوليات - الحامض الأميني - السيستان - الميثونين - مضادات الأكسدة السيلينيون - والألياف الغذائية)

أعراض التسمم بالزرنيخ

- ١- تظهر أعراضه بعد تناول مركبات الزرنيخ بفترة تتراوح ما بين ١/٢ : ٤ ساعات
- ٢- إسهال شديد يأخذ شكل سائل أبيض يشبه الماء بعد سلق الأرز.
- ٣- هبوط حاد في ضغط الدم وهبوط حاد في درجة الحرارة وشحوب الوجه والجلد وعرق غزير.
- ٤- هبوط شديد نتيجة لقتل الجسم لكميات هائلة من السوائل
- ٥- فقد الإنسان المصاب الإحساس في اليدين والقدمين

- ٦- يميل لون الجلد إلى الاصفرار ويسهل تقشيرها وتصبح الأظافر هشة ويتساقط الشعر
- ٧- تضخم الكبد ويصبح دهنياً وتضخم الطحال والتهابى الكلى بالتهابات مزمنة
- ٨- خروج مادة الهيموجلوبين من كرات الدم الحمراء وبالتالي لصفرة الوجه والجلد وفقر الدم المزمن

*** الكاديوم :**

Cadmium Toxicity التسمم بالكاديوم

يتواجد الكاديوم بصورة طبيعية فى كثير من الأغذية بكمية تقل عن ٥. جزء فى المليون وترتفع هذه النسبة الى ٣-٤ جزء فى المليون فى الحيوانات البحرية . والكاديوم من المعادن التى تسبب السرطان Carcinogenic وترجع سميته الى علاقة للتضاد بينه وبين عنصر الزنك حيث يتنافس كل منهما على مراكز الارتباط المعدنية الموجودة فى البورتينات والأنزيمات . والكاديوم له تأثير مختص على أجهزة التكاثف فى ذكور وإناث حيوانات التجارب .

وقد حدث تسمم عدة أفراد نتيجة لتناولهم بعض الأغذية التى احتوت على ١٥ - ٣٠٠ جزء فى المليون من الكاديوم نتيجة وضع الأغذية فى أطباق مطلية بطبقة من الكاديوم ومن هذا استنتج أن الحد الأدنى للسمية فى الإنسان هو ١٥ جزء فى المليون . وتؤدى الجرعات المرتفعة الى التهابات رئوية حادة قد تؤدى الى الوفاة .

ويظهر التسمم بالكاديوم بوضوح فى مدخنى السجائر والمتعرضين لمصادر التلوث ويتراكم الكاديوم فى الجسم وكل محل مخزون الجسم

التسمم الغذائي ٢٠٠٣/٢٠٠٤

من الزنك - في الكبد والكلى وتواجد علاقة بين الكاديوم والزنك كلما قل احدهما زاد الآخر ومن أهم أعراض التسمم بالكاديوم (زيادة ضغط الدم - فقر الدم - ألم المفاصل - سقوط الشعر - جفاف الجلد - فقدان الشهية وضعف في جهاز المناعة لأن التسمم بالكاديوم يقلل من إنتاج خلايا الليفية " T " وهي مفتاح لإنتاج كرات الدم البيضاء كما يؤدي ترسيب الكاديوم في الكلى والكبد إلى ضعف في وظائفها) ومن أهم المصادر الغذائية التي تقلل من التسمم بالكاديوم هي الخضروات المحتوية على الكلوروفيل وفيتامين ك وكذلك الأطعمة الغنية بالزنك .

أعراضه :

- ١- اضطراب بالجهاز البولي مع ظهور زلال وسكر بالبول
- ٢- ارتفاع في ضغط الدم .
- ٣- الشعور بالألم وهشاشة في العظام وقد يتعرض المصاب لكسور العظام.
- ٤- تورم في الحويصلات الهوائية.
- ٥- الإصابة بسرطان البروستة.

دورة الكاديوم :

- يتراكم الكاديوم أولاً في الطحال ثم الأسماك ومنه الإنسان والحيوان .
- وتحدد منظمة الصحة العالمية الحد المسموح بتداوله من الكاديوم اسبوعياً ٤٥٠ ميكروجرام للفرد .

مصادر الكاديوم :

- مخلفات صناعة البطارية الجافة - الألوان - مخلفات المناجم .
- الخضروات الورقية والفاكهة التي لا تحتوي على قشرة .

الألمونيوم :-**Aluminiun Toxicity : التسمم بالألمونيوم**

لا يعتبر الألمونيوم من المعادن الثقيلة ولكن قد يكون سام حتى ولو بكميات صغيرة حيث يترسب في المخ وتكون أعراضه مثل مرض ألزهايمر فمثلا .. تظهر أعراضه في صورة اضطرابات الجهاز الهضمي - آلام - صداع - ضعف أيض الكالسيوم والتي ينتج عنه هشاشة العظام كما يحدث اضطرابات في الجهاز العصبي في صورة عصبية مفرطة - فقدان الذاكرة - نسيان متكرر كما يؤثر على وظائف كل من الكبد والكلى .

ويصل الألمونيوم الى المخ حيث أنه يخترق الحاجز الدموي المخي رغم أنه مركب معقد التركيب حيث يكون فلوريد الألمونيوم أو كبريتات الألمونيوم الشبه التي تعالج بها مياه الشرب وهذان المركبان ضعيفان في أخرجهم عن طريق البول ولكن امتصاصهم في الأمعاء على ما يؤدي الى تكوين مركبات أخرى من الألمونيوم تتجمع وترسب في القشرة الدماغية مما تمنع النبضات العصبية من وإلى المخ ويساعد على ذلك نقص الكالسيوم ومن الملاحظ أن استخدام مضادات الحموضة والتي تحتوى على هيدروكسيد الألمونيوم قد تكون عامل من العوامل التي تساعد على زيادة هذا المعدن في الجسم ولا ننسأ لواقعي الطهي المصنوعة من الألمونيوم وخصوصا عند طهي الأطعمة الحامضية فيها " الشاي - القهوة - الألبان - الطماطم - السيقخ - الكرنب - اللفت ... الخ) حيث تزداد تلوث تلك الأطعمة بزيادة مدة الطهي المصنوعة من الألمونيوم بعد استخدامها وتكوين أكسيد الألمونيوم عليها غير نظيفة بل لابد من تلميع تلك الأواني عند الطهي مرة أخرى ومن العوامل الوقائية أيضا حتى

تتلاشى هذا المعدن وأضراره على صحتنا لابد أن تحتوى الوجبة على الألبان الغذائية وزيادة محتوى الوجبة من الكالسيوم ومحاولة الطهي للأطعمة التي تحتاج إلى طهي فترة طويلة في الصلب الغير قابل للصدأ، أو لواني الزجاج .

الأعراض

- ١- ضعف عام وسرعة الشعور بالتعب
- ٢- اضطرابات في التنفس وتورم العيون والتهابات الفم والتهوية وصعوبة التنفس.

الباب السابع

التسمم النباتي والحيواني

التسمم النباتي والحيواني

يحدث التسمم النباتي والحيواني نتيجة تناول نباتات أو حيوانات لها تأثير سام وقد يكون التأثير السام محصوراً في بعض أجزائها أو مكوناتها أو قد يحدث هذا التسمم عادة نتيجة لتلوث الأغذية ببعض أجزاء من هذه النباتات أو الحيوانات السامة إما عن طريق الخطأ أو عن طريق الجهل بمدى سمية تلك الخلطات أو عن طريق المعاملات التصنيعية غير السليمة للخامة الغذائية وفي بعض الأحيان تحدث حالات تسمم جماعي أو فناء مجموعات بشرية بأكملها نتيجة تناولها غذاء معين نباتي أو حيواني يتضمن مركب طبيعي سام .

يجب عدم تقييم أي مادة غذائية ليس مجرد النظر فيما تحتويه من المجموعات مثل المواد الكربوهيدراتية والبروتينية والدهنية والفيتامينات وغيرها بل الفحص والتدقيق في كل ما تحتويه هذه المادة الغذائية من مكونات ، إذ أن المواد السامة والضارة تتواجد عادة بنسب صغيرة جداً قد لا تلفت نظر محل الأغذية أو مقيمها من ناحية قيمتها الغذائية دون النظر إلى صلاحية تلك الأغذية للاستهلاك الآدمي .

ومن الأمثلة الهامة لتواجد مركبات ضارة بالصحة في الأغذية هو احتواء درنات البطاطس على مركب السولانين Solanin والتي تقل نسبته بنضج الدرنة . كذلك احتواء السبانخ على نسبة عالية من حامض الاكساليك الذي يوجد بنسبة حوالى ١٠% من الوزن الجاف والذي يعتبر ضار بالصحة لأنه يعيق تمثيل عنصر الكالسيوم في الجسم ولم يعد ينصح بتغذية الأطفال بالأطعمة المحتوية على سبانخ . وقد يتركز وجود المادة الضارة بالصحة في جزء معين من المادة الغذائية الخام . لذلك فمن واجب

مصنع الأغذية معرفة طبيعة ومكان هذه المركبات ومحاولة استبعادها أو تثبيط مفعولها وتقليل نسبة انتشارها في الأغذية أثناء عمليات التصنيع المختلفة التي قد تمر بها الأغذية وذلك بمعاملات تصنيعية معينة أو إضافة مواد مضادة تعمل على إطالة مفعول هذه المركبات . كما أن مهمة المشرفين على التغذية والأغذية محاولة تفهم كيفية وتوعية الجمهور بإمكانيات إبطال فعل هذه المركبات أو استبعادها أثناء عملية إعداد الطعام أو الإرشاد بعدم تناول مثل هذه الأطعمة .

(١) التسمم بواسطة الأسماك والمحار : Fish and shell/ fish

قدرت عدد أصناف السمك السامة والمنتشرة في العالم بحوالى ٢٠٠ صنف أهمها سمك البالون وأسماك الباراكودا وثعبان السمك الأرقط وسمك الببغاء الملون والسمكة الكروية . كما يحدث التسمم في كثير من الأحيان نتيجة تناول أنواع من المحار والأحياء المائية مثل بعض أنواع سامة من الجمبرى والكابوريا والرتسا وغيرها لذلك يجب العناية باختيار الجنس المناسب منها أو إعدادها بطريقة خاصة للأكل بحيث يبطل التأثير السام لها . وقد عزلت بعض أنواع السموم من الأسماك والحيوانات البحرية وتبين أنها مركبات من الفلويديات Alkaloids .

ووجد أن هذا المركب يتركز في الأعضاء الداخلية للسمكة خاصة الكبد والبيض ،، ووجدت كميات كبيرة جدا منه في كبد سمكة الكرة التي تعتبر من الأطعمة المحببة في اليابان ولا يسمح لأي شخص بأعداد هذه السمكة للأكل إلا إذا كان مؤهلا فنيا . وتبلغ معدلات الموت عند التسمم بالنتروبيوكسين حوالى ٦٠% لشدة سميته كما يوجد في بعض أنواع الأسماك مادة سامة هي Saxitoxin في الكبد ولذلك فعادة لا تستخدم الأحشاء الداخلية للأسماك كغذاء .

وقد يحدث التسمم بالأسماك نتيجة تلوثها بمركبات سامة من مياه البحار التي تعيش فيها أو نتيجة إصابتها بأمراض تصيبها في بيئتها ، كما أن السمك والحيوانات البحرية من أشد الأطعمة تعرضا للفساد ويحدث نتيجة تلوثه ونمو الأحياء الدقيقة عليه كهيئة صالحة لمعامل الفساد - حدوث حالات التسمم الغذائي الميكروبي .

(٢) التسمم بالبقلاء الخضراء (الفافزم) (Favism) :

الاسم (Favism) من الاسم العلمي للبقلاء وهو Vicia fabo وأن الكثير من حوادث التسمم تحدث لحديثائنا وبصورة خاصة بين الأطفال من جراء أكل البقلاء وهي خضراء . ويظهر فقط على الأشخاص الذين لهم استعداد وراثي للإصابة بهذا المرض وهو انخفاض تركيز أنزيم في أجسامهم يدعى ذلك الأنزيم G6PD

(Glucose 6 Phosphate Dehydrogenase)

وأن هذا الأنزيم مهم في تفاعلات الأختزال التي تجري داخل الكرية الدموية الحمراء وأن نقص أنزيم (G 6 P D) عن تراكيزه الاعتيادية

- (١) الرصاص : يوجد أحيانا في المشروبات الروحية المقطرة وفي الأطعمة التي تنتج من الأراضي الزراعية القريبة من الطريق العمومي والتي تستخدم المبيدات في مقاومة المحاصيل الزراعية
- (٢) الزرنيخ : يوجد بدرجة كبيرة ومركزة في القشريات الرخوية .
- (٣) الزئبق : توجد في القشريات والأسماك والرخويات وهو المسئول عن حالات تسمم خطيرة .
- (٤) الكاديوم : ويوجد بتركيزات عالية في النباتات مثل الأرز أو القمح
- (٥) القصدير : ويوجد في المواد الغذائية الحامضية وجميع العصائر التي تحفظ في العلب .

التسمم البوتولي Botulism

- بعض النقاط الهامة والمتعلقة بهذا الموضوع .
- (١) يتوقف إنتاج التوكسين بواسطة هذا الميكروب على قابلية خلاياه للنمو في الغذاء وللتحلل لذاتي فيه .
- (٢) من العوامل التي تؤثر على إنتاج التوكسين : -
- أ - الغذاء وخاصة الكربوهيدرات حيث وجد أن الجلوكوز والمالتوز من أهم مصادر الطاقة للميكروب لإنتاج التوكسين .
- ب - الرطوبة يقل إنتاج التوكسين بانخفاض الرطوبة .
- ج - درجة الـ P H وتتراوح ما بين ٤ - ٥ أقل من ذلك تمنع تكوين التوكسين .
- د - معدل الأكسدة والاختزال .
- هـ - درجة الحرارة المثلى (٣٠ - ٣٥ م) .
- و - تركيز الملح ضروري للنمو في حدود ٨% إذا زاد يقف

• نشاط البكتريا

- ٣ - وجد أن اللحوم والأسماك والأغذية المعلبة ذات الحموضة المتوسطة والمنخفضة تساعد على إنتاج التوكسين ووجد أن التصدير المذهب من العلب الصفيح يمنع نمو وإنتاج التوكسين .

- ٤ - نمو *C. batulinum* في الأغذية يؤدي إلى رائحة كريهة مزنخة تشجع على رفض الغذاء كما في اللحوم .
أما الأغذية الأكثر حموضة والمنخفضة في البروتين تصبح الأغذية سامة دون حدوث تغير أو تعفن Putrefaction
٥ - للتوكسين التي يفرزها الميكروب والكمية الضئيلة منها تكفي لموت الإنسان . ويمتص السم في الأمعاء الدقيقة ومواليا إلى شلل العضلات اللاإرادية في الجسم .
٦ - وجد أن التوكسين لا يقاوم الحرارة وأن علي الغذاء لمدة ١٥ دقيقة علي الأقل غليانا كاملا .
٧ - جراثيم هذا الميكروب القادم للحرارة وفيما يلي جدول يوضح درجة الحرارة والوقت اللازم لقتل الجراثيم

١٠٠م	لمدة	٣٦.٠ دقيقة
١٠٥م	لمدة	١٢٠ دقيقة
١٢٠م	لمدة	٤ دقائق

٨ - الأغذية المصلبة بهذا الميكروب

أ - اللحوم والأسماك المضرة ومنتجاتها

ب - الأغذية المعلبة مثل الفاصوليا الخضراء

ج - الذرة - البنجر - السبانخ (الأغذية المعلبة المنخفضة والمتوسطة الحموضة

٩- إعراض التسمم البوتيولينى:-

- ١ - تظهر الأعراض من خلال يوم أو عدة أيام .
- ٢ - تظهر أعراض اضطراب الجهاز الهضمي وهي ضئيلة، حيث يشعر المصاب بصداغ وعطش وغثيان وقىء وإمساك .
- ٣ - يعقب ذلك ظهور الأعراض العصبية التي تشمل صعوبة في البلع والكلام نتيجة شلل عضلات البلعوم ويعاني المصاب من ازدواج الرؤية وتبقى الاحساسات سليمة .
- ٤ - يدخل المصاب في غيبوبة ثم تحدث الوفاة في خلال ٣ إلى ٥ أيام نتيجة شلل في عضلات التنفس وتدهور في الدورة التنفسية وتصل نسبة الوفاة بين المصابين إلى ٦٠% .

كيفية منع الإصابة بهذا الميكروب

- ١ - استخدام معاملة حرارية مستمرة لحفظ الأغذية المعلبة .
 - ٢ - عدم تناول الأغذية المعلبة المنتفخة أو الفاسدة .
 - ٣ - الامتناع عن تذوق أي غذاء مشكوك في سلامته .
 - ٤ - الامتناع عن تناول الغذاء المطبوخ والمترك فترة والذي لم يتم تسخينه لدرجة كافية بعد ذلك .
- معظم مصادر هذا الميكروب المحاصيل النباتية لأنها تصبح ملوثة من التربة والسماد العضوي والمياه .

حامض البنسلينك Penicillic acid

وهو من السموم الفطرية التي تسبب أوراماً سرطانية للحيوانات
(٢) من الفطريات التي تنموها

Penicillium Puberulum - P. Cyclopium -
Penicillium thomii - Aspergillus Ochraceus .

(٣) يوجد هذا الحامض في الثمرة حيث تصل نسبتها إلى ٢٣٠
ميكروجرام / كيلو جرام .

الباب الثامن التلوث بالمبيدات

التلوث بالمبيدات

يعيش الإنسان محاطاً بأعدائه الطبيعية ، فهو يقاتل دائماً ضد الحشائش والحشرات وأمراض النبات والقوارض .
وبفقد العالم بلايين الدولارات سنوياً من الخسائر التي تسببها هذه الأعداد بالمحاصيل الزراعية . فضلاً عما تسببه الحشرات الطبيعية والقوارض من أمراض للإنسان والحيوان .
مما يعكس عبثاً صحياً واجتماعياً ومادياً آخر على البشرية.

وقد قررت منظمة الأغذية والزراعة التابعة للأمم المتحدة عما يفقده الإنسان من المحاصيل الزراعية بسبب أعدائه من الطبيعة يكفي لإطعام أكثر من ١٠ % من سكان العالم .

وتوجد عدة طرق لمكافحة الآفات مثل النظافة العامة والتخطيط المعماري للمساكن بما يقلل من دخول الآفات وتربية النباتات المقاومة ، والمقاومة البيولوجية بتربية الحشرات النافعة وأخيراً باستخدام المبيدات الكيميائية للآفات .

ومن المفترض براهة أن تكون المادة الكيميائية المستخدمة مبيد ذات قدرة عالية على إحداث التسمم ، ولكن مرت سنوات عديدة قبل أن ينتبه القائمون على إنتاج المبيدات الكيميائية إلى أن هذه المبيدات يجب ألا يسبب استخدامها ضرراً بالإنسان .

ولأن استخدام الأول للمبيدات كان ضد الحشرات فقد شاع اسم المبيدات الحشرية ليعني كل أنواع المبيدات الأخرى التي تستخدم ضد القوارض والحشائش والأمراض وغيرها . إلا أنه منذ بداية القرن الحالى

بدأ فى تعريف مبيدات بعينها ضد القوارض وأخرى ضد الحشائش ومبيدات متخصصة ضد الفطريات وغير ذلك من الحيوانات .

وقد سجل موكب أخضر باريس كأول مبيد كيماوى عام ١٨٦٠ وهو من مركبات الزرنيخ واستمرت الغلبة لمركبات الزرنيخ المختلفة بقية سنوات القرن الماضى ثم بدلت مركبات الزئبق والميثانيد فى بدايات القرن الحالى تأخذ دورها فى الاستخدام وكذلك المركبات المستخلصة من أصل نباتى مثل النيكوتين .

ألا أن سنوات الحرب العالمية أفرزت جيلا جديدا من المبيدات حيث اكتشف خلال الحرب المركبين DDT و D ٢٠٤ حيث ثبت فعالية الأول ضد عدد كبير من الحشرات منها الحشرات الطبية التى عانت جيوش الحلفاء منها للكثير أثناء الحرب ، وكذلك ثبت فاعلية المبيد ضد عدد كبير من الآفات الزراعية ، أما المركب الثانى فقد تبين أنه له مقدرة كبيرة على زيادة الحشائش ولية نباتات غير مرغوبة .

وتتابع بعد ذلك اكتشاف العديد من المبيدات الكيماوية تستخدم ضد آفات شتى . ومن أبرز المبيدات التى اكتشفت وأثبتت فعاليتها الكبيرة تلك التى تتبع مجموعة المركبات الفوسفورية العضوية وكذلك مجموعة مرذبات الكاربامات ومجموعة البريميدات .

وعند بداية استخدام المبيدات كان الاهتمام منصبا على فعالية المبيد على الكائنات المستهدفة بالمكافحة ، ولم يكن للتأثيرات الجانبية على الكائنات الغير مستهدفة أى اهتمام . مما أدى الى استنباط مبيدات جديدة أكثر فعالية وبالتالي ادخال الى البيئة باستمرار مبيدات جديدة أكثر فاعلية ذات سمية عالية تعمل على تلوث البيئة وتهدد الكائنات الحية والنظام البيئى على المقاومة الحيوية للآفات وهى تلك المقاومة التى تتبدى نتيجة لوجود كائنات تعمل كأعداء طبيعة للآفات .

ثم بدل الاهتمام بالسمية الحادة وبعض صور السمية الأخرى نتيجة للاستخدام المفرط والعشوائي للمبيدات .
وأخيراً بدأ الاهتمام بالتأثير الطفرى للمبيدات . وهذا التأثير ينفرد بأنه تأثير مزمن ويتوارث عبر الأجيال ، كما أن التأثير الطفرى يرتبط من حيث الأهمية وميكانيكية الحدوث بالتشوهات الخلقية وكذلك التأثير المسرطن .

وعليه فقد أصبحت المبيدات من أهم مصادر التلوث الكيميائي للبيئة وأصبح من الشائع أن يطلق على مبيدات الآفات أنها ملوثات بيئية ، وقد تبين أن هذا الاستخدام الواسع للمبيدات يصطحب عادة بتأثيرات ضارة قوية على الإنسان والحيوان والنبات .

تلوث التربة بالمبيدات :

يحدث تلوث التربة بالمبيدات عند استخدام الأخيرة في معاملة المزروعات المصابة ويعتبر هذا التلوث غير مباشر للتربة ، وهناك تلوثاً مباشراً للتربة حيث تستخدم المبيدات في معالجة التربة نفسها (تمزج مع حبيبات التربة أثناء عملية الحرث والتقليب) عندما تكون الآفات موجودة فيها . وبعض هذه المبيدات يتعرض للتلف بفعل عوامل المناخ مثل الأكسدة والحرارة والرطوبة والضوء ، أو بفعل الأحياء الدقيقة الموجودة في التربة من بكتريا وفطريات ، فتحلل وتحول إلى مركبات أخرى قد تكون أقل ضرراً في حين أن البعض الآخر يقاوم ذلك ويمكن أن يستمر تأثيره السام في التربة لعدة سنوات . ولقد ثبت، أن الاستخدام المتكرر للمبيدات يضعف من خصوبة التربة لأنها ببساطة تقضي - من جملة ما تقضي عليه - بكتريا الخصوبة في التربة .

ومن أمثلة المبيدات المقاومة ذلك المبيد الحشري المعروف باسم د - د - ت الذي يستعمل على نطاق واسع في وقاية المزروعات إلى أن حرم كثير من الدول استعماله منذ فترة لما لوحظ من وجوده بتركيزات عالية في التربة والنباتات المعاملة ووصوله إلى أجسام الحيوانات التي تتغذى على هذه النباتات ، وكانت تركيزاته في لحوم وأنسجة هذه الحيوانات كبيرة ، ووصلت أحياناً إلى عدة آلاف قدر تركيزه في التربة أو النباتات حيث أن المبيد لا يتم إفرازه خارج الجسم إلا بكميات ضئيلة جداً .

وقد أثبتت الدراسات والتحليلات العلمية أن أ د د د ت يبقى في البيئة خاصة في التربة الزراعية لفترة وصلت إلى ٢٠ عاماً . وهناك احتمال كبير الآن في أن جميع الكائنات الحية في أنحاء الكرة الأرضية تحتوي على تركيزات خطيرة من أ د د د ت . فقد وجد في قمم جبال الألب في القمم الثلجية وكذلك في الكائنات الأولية الدقيقة التي توجد في أعماق سحيفة من المحيطات إلى أكبر المخلوقات في العالم وشر الحوت كما أن هناك مبيدات أخرى ثبت أنها تبقى في التربة لسنوات طويلة . ومن أمثلة ذلك : التوكسافين ، والاندرين والدايلدرين ، الالدين ، وسادس كلوريد الهكسان الحلقي .

المبيدات في الدول النامية والمتقدمة :

في الدول المتقدمة عادة تقيم الفوائد والمضار ويوضح في الحساب الأضرار الناجمة من هذه المبيدات التي تضر الإنسان . ففي هذه الدول تجري مقارنة جادة بين ما سوف تجنيه من غذاء من الزراعة بعد معاملته وبين حماية الإنسان والبيئة .

المبيدات تهدد البشرية :

لقد أثبتت الدراسات الحديثة نسبياً الآتي :

١. أن الكثير من المبيدات الكيميائية أو نواتج هدمها يمكن أن تحدث أوراماً سرطانية في الجسم إذا زادت تركيزاتها في أنسجة الجسم أو تعرض لها الإنسان فترات زمنية طويلة وطبقاً لتقارير الصحة العالمية فقد ارتفع سرطان المعدة والقولون في القرن الحالي بنسبة كبيرة. في كل من الدول المتقدمة والدول النامية ، ولكن النسبة في الدول النامية تعتبر أضعاف للنسبة في الدول المتقدمة حيث وصلت إلى ٥٠٠ % والمتهم الأول في ذلك هو المبيدات والمواد السامة . وقدرت دراسة أجريت عام ١٩٨٣ أن زهاء عشرة آلاف إنسان يلاقون حتفهم كل عام في البلدان النامية من جراء التسمم بالمبيدات ويعادل حوالي ٤٠٠ ألف آخرين من إصابات بالغة . كما تقول إحصائية حديثة بأن معدل موت البشرية تسبب استنشاق مواد سامة - وبالطبع علي رأسها المبيدات - قد ارتفع في عام واحد (١٩٨٥ - ١٩٨٦) بمقدار ٧,٦ % ولا تقتصر الآثار علي المنطقة التي تستخدم فيها المبيدات بل تنتقل عبر السلسلة الغذائية إلي مناطق أخرى . كما أوضحت الدراسات أم معظم المبيدات تؤدي إلي تشوه الأجنة ، وإحداث طفرات وراثية (صفات جديدة) غير مرغوب فيها.

٢. أن لحوم الحيوانات والطيور والبيض والأسماك تحتوي علي تركيزات من بقايا المبيدات وأن هذه البقايا تسبب أضراراً خطيرة للإنسان . وبصدد هذا الموضوع فقد عثر علي بقايا من المبيدات الحشرية المعروفة باسم " ديلدرين " في ٨٠ % من جميع اللحوم ، والسمك ، والدجاج ومنتجات الألبان ، وفاكهة الحدائق - في

ولايات الغرب الأوسط بالولايات المتحدة الأمريكية حيث كانت هذه الولايات تستخدم هذا المبيد علي نطاق واسع . وأجريت اختبارات علي حيوانات التجارب لتحديد خواص سموم الدايلدرين المحدث للسرطان واكتشف أن دم كثير من الناس يحتوي علي نسبة عالية من الدايلدرين عن تلك التي سببت السرطان في حيوانات التجارب.

٣. أن ألبان الأمهات وأنسجة ومخ وکلي ودهن وکبد الأطفال حديثي الولادة في معظم دول العالم تحتوي علي آثار من المبيدات مما يهدد البشرية والأجيال القادمة لذلك فقد أسرع معظم الدول المتقدمة في سن قوانين صارمة تمنع استخدام المبيدات الضارة بالصحة العامة في أراضيها .

٤. أن مياه البحار والمحيطات والمستنقعات تحتوي علي تركيزات من بقايا المبيدات في جميع أنحاء العالم حتى للقطب الجربي الأسماك والأحياء المائية مما يؤثر تأثيراً مباشراً علي الكائنات التي تلعب دوراً هاماً في الحفاظ علي مكونات البيئة .

٥. وجود بقايا المبيدات في مياه الأمطار في دول لم تستعمل مثل هذه المبيدات .

وقد نبهت تلك النتائج المذهلة العلماء إلي أن تلوث الأوساط البيئية من تربة وماء وهواء وما تحتويه هذه الأوساط من كائنات لا يعرف حدوداً معينة . . أي أن التلوث بالمبيدات ليس مقصوراً علي دولة أو قارة ما " حتى لو كانت هذه الدولة أو القارة لا تستعمل المبيدات " بل ينتشر في جميع أنحاء العالم حيث يمكن لبقايا هذه المبيدات الانتقال من دولة أخرى ومن قارة إلي قارة ونتيجة لذلك فالنمعاون بين جميع الدول لحماية البيئة أصبح أمراً ضرورياً ومن مظاهر هذا التعاون :

توقيع معاهدة أستوكهولم التي تنص علي * أن حكومات الدول المختلفة يجب أن تبذل قصارى جهدها لمنع تلوث بالمواد السامة الخطيرة علي الصحة العامة والتي تبقى لمدد طويلة مثل المبيدات الكلورينية وتلك العناصر الثقيلة لمنع تأثيرها علي صحة الإنسان ، وتلوث المواد الغذائية وذلك لحماية الدول المجاورة .

ومن أهم الطرق التي تنتقل بها بقايا المبيدات غير الدول ما يلي :

١. مياه الأمطار :

فلقد وجدت في مياه الأمطار التي تسقط علي كل من إنجلترا وكندا ، رغم بعدهما الشاسع عن بعضهما ، بقايا مبيدات لم يسبق استعمالها في أي من الدولتين ، ويرجع السبب في ظهور هذه المبيدات إلي أنه أثناء عملية الرش وعملية التبخر المستمر لبقايا هذه المبيدات من التربة فإنها تتصاعد في الجو وتلوث قطرات المياه التي تتحول إلي سحب تنتقل بالرياح من مكان إلي آخر .

٢. حركة الهواء :

حيث يتم تحريك ونقل جزيئات المبيدات المعلقة في المحيط الجوي وذلك بفعل حركة الهواء والرياح من مكان إلي آخر ولمسافات نائية .

٣. تلوث المياه في البحار والمحيطات والأنهار :

لا يقتصر المحيط أو البحر أو النهر الكبير علي دولة أو قارة ما ولكن تمر هذه المسطحات المائية بدول عديدة وإذا حدث تلوث للمياه في دول ما بالمبيدات ومع حركة المياه فينتقل التلوث من هذه الدولة إلي الدول الأخرى المطلة علي المسطح المائي .

٤. تصدير واستيراد المواد الغذائية :

وأقرب الأمثلة على ذلك قيام بعض دول أمريكا اللاتينية بتصدير صفقة من الفولكه إلى الولايات المتحدة ، وتم سحب هذه الفولكه من الأسواق بعض عرضها في المحلات نظراً لوجود آثار كيمولويات سامة كانت تستخدم في رش هذه الفولكه لحمايتها من الآفات .

سلالات مقاومة من الآفات :

ومما يزيد من حجم المشكلة بالنسبة للمبيدات واستخدامها أن بدأت الآفات تقاوم فعل المبيدات ولم تعد تموت بجرعات كانت تعد قاتلة لها من قبل ، وبمرور الوقت زادت مقاومة الآفات للمبيدات ، مما أدى إلى زيادة جرعة المبيد أو استعماله على فترات أقصر أو استعمال مبيد آخر معه في تخليق مبيد آخر أشد فعالية مما يعني إدخال سموم جديدة أكثر فعالية إلى البيئة .

وتتم مقاومة الحشرات للمبيدات إما بتقليل سرعة نفاذ تلك للمبيدات إلى داخل أجسامها ٠٠ أو بسرعة إفرازها من أجسامها ٠٠ أو تخزين المبيدات في أنسجة غير حساسة (الدهون) أو بإفراز بعض الإنزيمات والعصارات التي تحلل جزئيات المبيد وتلغي مفعوله .

وبذلك فإن الاعتماد على المبيدات الكيميائية في مقاومة الآفات يؤدي إلى طريق لا نهاية له لاستمرار تطور الآفات على مقاومة هذه المبيدات ، وقد لا ينتهي الأمر بعدم وجود مبيدات فعالة للقضاء على بعض الآفات مما قد يقضي عدم زراعة المحصول الذي تهاجمه هذه الآفة .

المبيدات واضطرابات التوازن البيئي :

ومما يجدر الإشارة إليه هنا أن استخدام المبيدات لا يؤدي إلى تلوث التربة فحسب - بل يلوث كل الأوساط البيئية الأخرى ، ويعمل على القضاء على الحشرات النافعة مثل نحل العسل ، وديدان الحرير .. والكثير من الحشرات واليرقات المائية والهائمات بنوعها النباتي والحيواني التي تعتبر غذاء هاماً للأسماك وزيادة نوع من الحيوانات بسبب استخدام المبيدات قد ينتج عنه تكاثر نوع أو أنواع أخرى من حيوانات بشكل رهيب كانت الحيوانات المباددة تتغذى عليه وتحمي البيئة من شروره .

فقد تسببت المبيدات في اختفاء الطيور الجارحة والثعالب والثعابين في أماكن كثيرة من العالم وهي التي كانت تلعب دوراً هاماً في تنظيف البيئة الأرضية من الجيف ، والفئك بالقوارض ، والحد من العصافير التي تتلف المحاصيل خاصة محاصيل الحبوب .

كما أن المبيدات تسببت في اختفاء الطيور صديقة الفلاح ومنها أبو قردان والهدهد وغيرها التي كانت تنظف التربة من الصراصير والحفار والحشرات التي تتلف المزروعات .

كل هذا بلا شك أدى إلى اضطراب شديد في توازن البيئة

تنظيف البيئة من بقايا المبيدات :

١. بالطرق غير الحيوية :

١. التخلص عن طريق معادن الطين :-

أن معادن الطين التي تتكون منها التربة تلعب دوراً هاماً في بعض الحالات في تحطيم بعض المبيدات ، نتيجة أن هذه المعادن تحتوي في تركيبها على سليكون أو حديد أو منجنيز أو كوبلت والتي كعامل مساعد في أكسدة أو اختزال المبيد .

ولقد وجد أن إزالة ذرة كلور من اللادونات يمكن حدوثها نتيجة توليده بتربة بها بعض الأملاح المعدنية . . أن تعمل مركبات الكبريت العضوية مع الأكسجين تكون مركبات سلفوكسيده كما أن مركبات الفوسفات يمكنها أن تهدم في وجود بعض المعادن .

لقد أوضحت البحوث أيضاً أن كلور من المبيدات الفسفورية يمكن تطلها مائياً إذا تولدت في مطلق من معدن المونترموغيت مع النحاس .

٢. التخلص عن طريق المواد العضوية :

يمكن أن تلعب المواد العضوية مثل الكربوهيدرات كعامل مختزل للمبيدات الكلورينية أو لبعض المبيدات الفلورية .

٣. الماء ودرجة الحموضة :

يمكن أن تلعب كوسط التفاعل ، فطلي سبيل المثال كان مبيد الألكيلكرب ثابتاً في التربة الجافة عن التربة لبو طينة . . . وكان وجود رطوبة بنسبة ٥٠ % هو الحد الأدنى للتأثير على الألكيلكرب .

٤. أشعة الشمس :

وخاصة الأشعة فوق البنفسجية دوراً هاماً في تحطيم بقايا المبيدات خصوصاً على سطح النبات فينبغي لا يتبقى من ال د.د.ت على سطح النباتات شيء بعد ٢١ يوم نجد أن نفس المبيد يبقى في التربة ٤٠ عاماً . وبينما لا يبقى آثار من مبيد اللاندين يبقى في التربة ١١ سنة ، والهيبتاكلور ١٣ سنة والاندرين ١٥ سنة . كل هذا بفعل تأثير ضوء الشمس التي تعمل كمنظف بيئية خطير .

ب. بالطرق الحيوية :

التي تعني أن كائناً حياً غير ضار أو أقل ضرراً يقتل كائناً حياً آخر أو أشد ضرراً . ومعنى ذلك أن للآفات أعداء طبيعية ، والمطلوب هو البحث والتعرف على تلك الأعداء واستخدامها في افتراس الآفات والقضاء عليها - مثل استخدام حشرات غير ضارة بالنبات لتتغذى على الحشرات التي تصيب هذا النبات مثال ذلك :

حشرة أبو العيد التي تتغذى على حشرة المن التي تصيب نباتات النزة والقطن والقمح وغيرها وتلتفها وافتراس الضفادع لنوع معين من البعوض ، أو استخدام نوع معين من البكتريا أو الفطريات لتصيب الآفة وتدمرها .

وبهذا الأسلوب يمكنكم الحفاظ على الاتزان البيئي في التربة والإقلال من الاعتماد على المبيدات مما يقلل من أخطار التلوث .

الباب التاسع
أشكال فساد المواد الغذائية

أشكال الفساد العامة لبعض المواد الغذائية :

أولاً : فساد اللحم Meat Spilage

مظاهر فساد اللحوم

١. تكون طبقة لزجة على سطح اللحم Surface Slime ويسبب هذه الأصناف التالية - Bseudomomas - Achremabacter Streptococcus - and Micrococcus .
٢. تغير لون اللحم حيث اللون الأحمر اللحم إلى الأخضر أو البني أو الرمادي نتيجة لتكوين مؤكسدة كالبيروكسيدات وكبريتور الأيدروجين بواسطة أنواع من البكتيريا مثل Leuconostoc المسببة لاختزال السجق .
٣. تغيرات في دهن اللحم نتيجة أكسدة الأحماض من الدهنية الغير مشبعة كذلك تحليل دهن اللحم بواسطة البكتيريا وتكون جليسرين وأحماض عضوية وتنتج رائحة كريهة نتيجة لتكوين الأدهيدات والكيثونات الأحماض . وقد التزنخ نتيجة لوجود أصناف من جنس Leucenastoc مقبولين راجع إلى تكوين أحماض عضوية طيارة مثل الفورميك - البروبيونيك والبيوتريك بواسطة البكتيريا كما أن نمو الاكيتومييتش يسبب طعم التربة للحمة . كما يحدث نمو لبعض الفطريات على سطح اللحم حسية ظهور رائحة وطعم غير مرغوبين .
٤. التعتن Putrefaction وينتج أساساً عن عقل الأحياء اللاهوائية التي تقوم بتحليل البروتين وتنتج مواد ذات رائحة كريهة مثل كبريتور الأيدروجين والاندول والافينا بواسطة أنواع من البكتيريا مثل Clastriducm .

٥. ظهور رائحة Taint وطعم غير مرغوبين وخاصة بجوار العظام حيث تسمى Bane Taint وترجع هذه الظاهرة إلى نمو البكتريا Clostridium.

ثانياً : فساد الأسماك Fish Spoilage

فساد السمك بالأحياء الدقيقة لا يبدأ إلا بعد حدوث ما يسمى بالتبيس الرمي Mortis Rigor أي بعد خروج السائل الخلوي من الخلية والذي يعتبر بيئة صالحة لنمو الأحياء الدقيقة وعلى ذلك كلما تأخر ظهور التبيس الرمي كلما طالت مدة حفظ السمك دون فساده .

العوامل التي تؤثر على فساد السمك :

١. نوع السمك حيث السمك المبطط أسرع في فساده من السمك المدور.
٢. محتوى السمك Trimethylomune حيث وجود نسبة عالية في الأسماك يفسد أسرع ويتكون مركب Trimethylomune ذات الرائحة الكريهة .
٣. عملية إزالة الأحشاء الداخلية وجد أن تلوث السمك عند إزالة الأحشاء الداخلية مه كما يتغير طعم ورائحة السمك ينتجه لنمو الأحياء الدقيقة في أحشائه حيث يحدث بعد نموها تحلل ذاتي للأحشاء وبالتالي يتم انفرد الأحياء الدقيقة منها وخروجها لأنسجة الجسم الأخرى أي سرعة فساد السمك بالتالي .

*** أهم التغيرات المورفولوجية كدليل على فساد السمك :**

١. اللون : يبدأ السمك الطازج في فقد لونه الناتج الطبيعي حيث يتحول لالوان باهتة ثم يظهر للوان صفراء أو بنية تزداد المادة للزجة Slime الوجود على السطح على الزعافت والخياشيم .
٢. العيون : تبدأ في الانخفاض والكرمشة والجفاف .
٣. لون الخياشيم : تغير لون الخياشيم إلى اللون الأحمر الباهت ثم إلى الأسمر أو الرمادي .
٤. ليونة السمك : حيث ينزل السائل الخلوي من السمكة عند الضغط عليه بالأصابع وتظهر علامة الإصبع عليها ولا يرجع مرة ثانية .
٥. فصل اللحم : الأسماك الفاسدة أسهل في فصل اللحم عن العظام من الأسماك الطازجة .
٦. رائحة السمك : تمتص الرائحة الطبيعية للسمك والتي فيها رائحة البحر وتظهر رائحة شبه حلوة ثم تظهر رائحة تعفنيه وتغري ذلك لتكوين T.M.A (Trimethylamine) ثم رائحة الأمونيا وكبر تيور الأيدروجين . وهذه الروائح تظهر بسرعة بعد عملية الطبخ والتحمير .

ومن أنواع البكتريا المسببة للفساد هي :

Pseudananas – Achranbacter – Bacillus – Micrococcus .

*** البكتريا المسببة لفساد السمك :**

١. عند حفظ السمك على درجة حرارة منخفضة مثل Achranbacter Pseudananas .
٢. عند حفظ السمك على درجة حرارة مرتفعة مثل Micrococcus – Clostridium .

ثالثاً : فساد الأسماك المملحة :

١. الصدأ Rust

وهو أكثر أنواع الفساد شيوعاً - إذا يؤدي إلى ظهور مذاق غير جيد ورائحة رنجة للدهن بالإضافة إلى لون كلون الحديد الصدني . كل هذا نتيجة لأكسدة الدهن بالهواء الجوي خاصة وأن الملح يعتبر مساعدة للأكسدة .

ويكن لبائع السمك التغلب على هذا الصدأ بغسل السمك بماء مضاف إليه بيكربونات الصوديوم فيعمل على إزالة الدهن المؤكسد وبالتالي يخل الصدأ جسم السمكة وينتشر فيها مما يجعلها غير صالحة للأكل . وللتغلب على عدم ظهور هذا الفساد يجب تغطية السمكة بالمحلول الملحي أثناء عمليتي التمليح والتخزين .

٢. Pink

ويصيب هذا الاحمرار الأسماك المملحة في الطقس الدافئ - حيث يغطي سطح السمكة طبقة مخاطية حمراء ذات رائحة غير مرغوبة والسبب في ذلك هو الميكروبات المحبة للملح مثل Serratia Salinaria كذلك بكتريا Pseudamanas التي تعيش في البحيرات المالحة والتي تدخل السمكة مع الملح وهذه الأحياء هوائية حتماً . وعند ظهور المواد المخاطية فيمكن إزالتها بسهولة خاصة وأن هذه الأحياء تفرزها لا مفرز سموماً . ولكن على حالة الإصابة الشديدة يحدث هدم للبروتين وتكون رائحة الأمونيا .

رابعاً : فساد الحبوب ومنتجاتها
Spoilage of Cereals and Cereal Products

١. تكون بقع سوداء على الخبز :

بسبب نمو فطر Rhizopus وينمو على هيئة ميسليوم أبيض أولاً ثم تتكون الأكياس الجرثومية السوداء .

٢. تكون لون خضراء :

بسبب نمو فطر Penicillin ويعطي الخبز اللون الأخضر ينتج جراثيمها الخضراء

٣. تكون لون أسود مزرق :

بسبب نمو فطر Aspergillus Niger .

٤. تكون لون أحمر :

بسبب نمو Neurospora ويكون أكياس جرثومية لونها أحمر أو بني بسبب عفن الخبز الأحمر .

٥. تكون نمو زغبي :

بسبب نمو فطر Mucor .

٦. Replens

تحدث هذه الظاهرة نتيجة نمو بكتريا Bacillus Subtiles وتكون مادة لزجة وجراثيم هذه البكتريا تتحمل درجات الحرارة المرتفعة وتنمو إذا ما توفرت الظروف الملائمة بعد إنتاجه وعندما يقطع الرغيف إلى نصفين يظهر خيوط مطاطة عبارة عن المادة اللزجة التي تظهرها البكتريا .

خامساً : فساد الأغذية المعلبة Spoilage of Canned Food

١. أشكال العلب الفاسدة.

٢. الإنتفاخ المستمر Fbppers وهو أبسط حالات الإنتفاخ حيث يكون الغاز مازال بين المسافات ويكون مظهر العلبة طبيعياً تقريباً أو قد تكون أطرافها مقعرة قليلاً للداخل وإذا ضغط على القاع أو الغطاء لا يحدث صوت ولكن عند طرق العلبة على سطح صلب يزول التقعير من أحد الطرفين ويتحول بهذا الطرف ليصبح منتفخاً أو محدباً

ب . الإنتفاخ اللولبي : Springier

وفيه يظهر أحد الطرفين للعلبة محدب والآخر مقعر ويمكن إرجاع الطرف المحدب إلى حالته الطبيعية عند الضغط عليه وعند ذلك يتحدب الطرف الآخر وذلك لعدم وجود غاز كاف لإنتفاخ الطرفين .

ج . الإنتفاخ اللين : Saft Swell

حيث عند زيادة كمية الغاز تصبح العلبة محدبة الطرفين ويلين أحد الطرفين إذا ما أحد الطرفين إذا ما ضغط عليه ولكن إزالة الضغط يعود التحدب ثانية .

د . الإنتفاخ الصلب : Hard Swell

وحيث بزيادة الغاز لدرجة معينة يصبح انتفاخ العلبة وتحدب طرفيها صلب لدرجة أنه لا يتغير أو يلين إذا ما ضغط على أحد الطرفين وذلك لشدة أو لزيادة الضغط بدخل العلبة ويمكن تقسيم أنواع الفساد للمعلبات إلى :

فساد ناتج عن الأحياء الدقيقة

فساد ناتج عن التفاعلات الكيماوية

٢ . الفساد الناتج عن البكتريا الترموفيلية Flat Sour Spsailage

أي الفساد الذي يكون نتيجة لتكوين الحموضة مع عدم تكوين غازات وتظهر العلية طباعياً من الخارج في حين أنها فاسدة من الداخل . ولا يمكن تحديده كالبسلة والبقوليات وتسببها بكتريا محبة للمرارة مثل *Bacillus*

Acidurance

والمصدر الأساسي لهذا التلوث أجهزة السلق

ب. (t.A.Spoilage) Thermophilic Anaerobic Spoilage

وهذا الفساد ينتج عن بكتيريا *Clostridium* ويتبعها مجموعتين هما

١. مجموعة محللة للكربوهيدرات وغير منتجة لغاز يدكب أي بكتيريا تخمديه وتؤدي هذه المجموعة إلى فساد الأغذية وتكوين رائحة وطعم حامضين وذلك لوجود حامض اللبوتريك بالذات ذات الرائحة الكريهة

٢. أما المجموعة الثانية وهي المحللة للبروتين ومنتجة لغاز يدكب أي بكتيريا تعفنيه ومنها بكتيريا *Clostridium Nigrificans* وهي تسبب الفساد المعروف باسم Sulphide Spoilage يدل على عدم إتمام عملية التعقيم .

٣. ويحدث فساد المعلبات بعد يد من البكتيريا الأخرى مثل البكتيريا الميزوفيلية وهي التي تنمو على درجة حرارة الغرفة أما جراثيمها يتم قتلها على ١٠٠م مثل صنف .

٤. *Bacillus Mesentericus* – *Bacillus Subtilis*

٥. كما ينشأ الفساد عن الخميرة والفطريات ومن أنواع الفطريات التي تتحمل درجة الحرارة المرتفعة مثل *Bgssochlamga Fulvo*

٦. ٣ – الفساد الكيماوي

٧. -----

٨. أ وهذا الفساد ينتج في حالة الأغذية الحامضية وفي حالة عدم تغطية ألواح الصفيح بطبقة من الأنامل وعليه تتكون البطارية من قطبي الصفيح والحديد ويتراكم الأيدروجين مؤدياً إلى الانتفاخ وفي حالة المعلبات النباتية والتي تحتوي على الأنثوسيامين والكبريت والفوسفور والأكسجين لعمل هذه المركبات لمستقبلات للأيدروجين وتمنع الاستقطاب ويميز هذا الانتفاخ عن الانتفاخ الناتج عن الميكروبات عند تقريب عود ثقاب مشتعل حيث تنطفئ في حالة الفساد الميكروبي لوجود غاز ثاني أكسيد الكربون بعكس الأيدروجين الذي يساعد على الاشتعال .

٩. ب - تغيير لون المعلبات حيث تتلون المادة الغذائية باللون البني Browning Reaction وهو التفاعل الذي يحدث بين بعض السكريات الأحادية وبعض الأحماض الأمينية القاعدية كما في حالة البطاطس والمشمش والفل المدمس .

تلوث الألبان من البيئة مصادر تلوث الألبان

١. الجلابون كمصدر لتلوث اللبن :

يجب أن يخضع العاملون في مزارع تسمين الماشية وإنتاج الألبان إلى إشراف طبي مستمر ومراقبة مستمرة إلى جانب غسل الأيدي وتطهيرها لمنع انتقال الميكروبات المرضية إلى اللبن . وقد تنتشر الآن بالفعل في المزارع الحديثة استعمال الحلب الآلي لمنع تلوث اللبن .

٢. الآلات والأدوات كمصدر لتلوث الألبان :

يجب تنظيف الآلات والأدوات باستخدام منظفات قلوية على درجة حرارة عالية مع الاستعانة بفرش ثم الشطف بماء بارد والتطهير بعد ذلك بأحد المطهرات والشطف بالماء بعد ذلك لإزالة بقايا المطهرات حتى لا تتلوث الألبان .

وعدم تنظيف الآلات يعتبر مصدر خطير لتلوث اللبن بأنواع عديدة من الأحياء الدقيقة .

٣. تلوث اللبن بالعقاقير الطبية :

استخدام (المضادات الحيوية - المهدئات - والهرمونات) كما سبق ذكره في اللحوم يؤدي إلى تولدها في اللبن وتولدها في اللبن يؤثر على صحة المستهلك ليس فقط للأشخاص المصابين بحساسية ضد هذه المواد ولكن لأن هذا يعود الجراثيم الممرضة على المضاد الحيوي وتقل فاعلية ويصبح ضروريا تعاطي كميات كبيرة منه لعلاج الأمراض التي يصاب بها الإنسان .

بالإضافة إلى أن تواجد المضادات الحيوية في اللبن يسبب مشاكل في صناعة الزبادي وطبعاً من المعروف أن تأثير الهرمونات ومعظمها هرمونات أنثوية تؤثر على تكوين الإنسان وكذلك المهدنات .

٤. تلوث اللبن بالمبيدات :

المبيدات الحشرية مواد قابلة للذوبان في الدهن فهي تنتقل بسهولة من العليقة إلى الحيوان وخصوصاً الأنسجة الدهنية للحيوان وتنتقل من دم الحيوان إلى اللبن وأكثر المبيدات خطورة هي (د . د . تي) وهو محرم استخدامه في العالم وقد يصل تركيزها في اللبن إلى ١٠ أضعاف تركيزها في العليقة لذا فإن تركيزاتها قد تتجاوز الحدود المسموح بها دولياً والتي تحددها منظمة الصحة العالمية ومنظمة الأغذية والزراعة .

وتوجد مبيدات أخرى موجودة في اللبن أقل سمية ولكنها ضارة على صحة الإنسان مثل مركبات الفوسفور .

وبالرغم من منع استعمال مادة الـ (د . د . تي) فإن مازال ينتج ويباع لأغراض أخرى غير مقاومة الحشرات الزراعية (مقاومة بعوض الملاريا في دول العالم الثالث) وإذا تناولت الأم المرضع نباتات ملوثة بالمبيد فإنها تفرزه في اللبن وبالتالي يأخذها الطفل وتكون ضارة جداً على صحته وتكوينه الجسماني .

٥. تلوث اللبن بالمعادن الثقيلة :

مثل الرصاص والزنك والكارنيوم وتوجد في الألبان بنسبة ضئيلة حيث أن لحم الحيوان ودمه يعتبر كمرشح لهذه المعادن . وتسميد النباتات بالأسمدة النباتية الفوسفاتية التي تحتوي على كارنيوم يؤدي إلى زيادة نسبتها في الحيوان الذي يعتمد في غذائه على العلائق الخضراء وبالتالي فإن للكارنيوم موجود في اللبن بنسبة عالية ، وتغذية الحيوانات على حبوب

عوملت بمضادات فطرية تحتوى على الزئبق يؤدي إلى تولد الزئبق كذلك بنسبة عالية في اللبن .

٦. تلوث اللبن بالسموم الفطرية :

تأتي السموم الفطرية أساساً من المعلق التي يتخذها الحبوب والبقوليات بالتالي إلى اللبن وأهمها وأشدها خطراً (سموم الأفلاتوكسين) وتوجد في الحبوب والبنور الزيتية (فول الصويا - الفول السوداني - بذور القطن) لذا فإن استخدام عتقة مصفاة للفطريات يؤدي إلى إقرار هذه السموم وبالتالي تواجدها في اللبن .

تنمو بعض الفطريات على الزبد المخزون بطريقة غير سليمة وذلك تنمو على بعض أنواع الجبن الجاف مثل الجبن الرومي أو الشيدر وهذه الفطريات تفرزها سموم ويحدث من أن إلى آخر أن نسمع عن حالات تسمم من بعض أنواع الجبن النستو أو الرومي ويرجع هذا إلى سوء التخزين أو التلوث بعد التصنيع وتكون الجبن في هذه الحالة ملوثة بميكروبات القولون .

ارتفاع نسبة الملح في الجبن الأبيض عند تصنيعه من لبن غير مبستر يحفظ الجبن من الفساد وهذا يعتبر غش تجاري والملح الزائد هنا ضار بالصحة (ارتفاع ضغط الدم) بعض البائعين يقومون بوضع نقط من الفورمالين لمنع تعفن اللبن (اللبن المتعفن) والفورمالين هي مادة سامة بالإضافة إلى وجود اللبن فاسداً .

الفول والبقوليات

الفول والبقوليات تعتبر من الأغذية الرخيصة الثمن والمتوفرة . ويقدم منها في مصر أطباق عديدة .

ويعتبر الفول والبقوليات من أنواع الأطعمة العالية في محتواها من البروتين والنشويات كما تحتوي علي فيتامينات ومعادن مثل الكالسيوم والفوسفور والحديد .

- والحديد في الفول لا يستفيد منه بسبب تواجد حمض الفتيك الذي يتحد مع الحديد ويكون فيتات حديد وهي مركبات غير ذائبة وبالتالي لا تمتص في الأمعاء .

- والفول يحتوي علي بروتين بكمية كبيرة ولكن تنخفض في نسبة الأحماض الأمينية الأساسية وخصوصاً الميثيونين (ويعوض النقص في هذا الحامض استخدام الخبز) وهذا الكلام ينطبق علي باقي البقوليات مثل العدس والفاصوليا واللوبيا .

المواد الضارة الموجودة في البقوليات :

المواد المنتجة للغازات :

يوجد نوعان من السكريات العديدة في البقول لا يستطيع الإنسان هضمها ولكن البكتريا التي تعيش في أمعائه الغليظة يمكنها تخمير هذه السكريات لا هوائياً ويتكون غاز (Co_2) وتسبب ألماً في البطن وإسهال .

- والطريقة المثلي للتخلص من هذه السكريات هو إما إنبات الفول (فول نابت) وكذلك عملية النقع أو سلق البقول والتخلص من ماء السلق .

مواد مثبطة لفعل الإنزيمات الهاضمة للبروتين :

- تحتوى البقوليات عموماً وفول الصويا بصفة خاصة علي مركبات (في الجزء الداخلي للبقول) وهذه المركبات تثبط فعل الإنزيمات الهاضمة للبروتين وبالتالي تقلل من استفادة الجسم من البروتينات التي تدخل مع الغذاء سواء بروتين البقوليات أو البروتين الحيواني الموجود في نفس الوجبة .
- ونقع الفول قبل تدميسه هو والعنص الأسمر هام جداً للتخلص من هذه المركبات كما أن التخلص من ماء سلق اللوبيا والفاصوليا هام أيضاً وكذلك عند استعمال دقيق فول الصويا مع اللحوم مثل الهامبرجر والمسجق يجب تسخينه لمدة ١٥ دقيقة علي الأقل للتخلص من هذه المركبات .

مواد مثبطة للنمو :

- تحتوي البقوليات وخصوصاً الفول علي نواة تقلل من معدل النمو هذه المواد عبارة عن مركبات فينولية معقدة تتواجد أساساً تحت القشرة وتحتمل الحرارة وسهلة الذوبان في الماء تختلف نسبتها في الفول باختلاف الصنف فالقشرة لذلكنة تحتوى علي نسبة أعلى من القشرة البيضاء . وهذه المركبات تمنع امتصاص فيتامين (ب١٢) الهام لبناء الدم كما أنها تؤثر علي إنزيمات الهضم وتقلل من تأثيره علي البروتين وتحول البروتين إلي صورة غير قابلة للهضم .
- ويمكن التخلص منها بنقع البقول وتسخينها وسيقها والتخلص من ماء السلق .

مواد مثبطة لامتصاص المعادن :

تحتوي البقوليات علي مركبات الفيتين " حمض الفيتيك " وخصرصاً الفول وفول الصويا وتناول الإنسان لحمض الفيتيك فإنه يتحد مع المعادن الموجودة في الغذاء ويكون أملاح غير ذائبة مثل فيتامينات الكالسيوم والمغنسيوم والزنك والحديد وبالتالي لا تمتص في الأمعاء ولا يستفيد منه الجسم .

- حامض الفيتيك " الفيتات " تسبب نقص الحديد وبالتالي الأنيميا فيس الأطفال والمراهقين .
- حامض الفيتيك له المقدرة علي الارتباط بجزيء البروتين وجعله غير ذائب وغير قابل للهضم والامتصاص .
- حامض الفيتيك قابل للذوبان في الماء ولذا فإن تقع البقول وسلقها والتخلص من ماء السلق يقلل جداً من كميات هذا الحمض .
- وإنبات الفول " الفول النابت " يقلل أيضاً من حمض الفيتيك في الفول

الفافزم Favism

وهو مرض وراثي ينتج عن نقص إنزيم معين في الكبد وهذا يكسر أو يحطم مواد معينة موجودة في الفول وبعدم تكسير هذه المواد وتجميعها في الدم تؤدي إلي تكسير في كرات الدم الحمراء وبالتالي ظهور الأنيميا وهذا المرض يظهر بشدة في الأطفال وبالرغم من أن هذا المرض يكون موجوداً مع الطفل منذ ولادته " وراثي " إلا أن ظهور أعراضه مرتبط بتناول الفول وهذه المواد توجد في قشرة الفول بنسبة أعلى من داخل الفولة لذلك يجب امتناع من يعانون من هذا المرض من تناول الفول .

- وتكون أعراضه تغيير في لون البشرة - أنيميا - أيضاً تظهر أعراضه مرض الصفراء ظهور الدم في البول حيث يكون لون البول محمر .

وهذا النقص في الإلتزام يختفي بعد بلوغ الطفل العام " الرابع إلى السادس " لذا فإن خطورته تكون أساساً عند الأطفال وندراً في الكبار إذا ما استمر معهم .

الزيوت والدهون :

تعتبر الزيوت والدهون مصدر رئيسي للطاقة والاختلاف بين الزيوت أو الدهون في درجة انصهارها فعلي درجة حرارة الغرفة تكون الزيوت سائلة والدهون متجمدة ويفضل عادة الدهون التي تحتوى على أكبر كمية من الأحماض الدهنية الغير مشبعة وفيتامينات الذئبة في الدهون " أ ، د ، هـ ، ك " والزيوت الشائعة في مصر هي زيت الذرة وبذرة القطن والزيوت المهدرجة . ويعتبر زيت الذرة وزيت الزيتون من الزيوت عالية القيمة الغذائية بشرط خلوها من المولد الضارة .

- ويستعمل الإنسان الشحوم الحيوانية في طهي طعامه وهذا ضار بالصحة لاحتوائه على نسبة عالية من الكوليسترول إلى جانب أنه يلزم لاستخلاصه التسخين على درجة حرارة عالية وهذا يؤدي إلى تحويل معظم الأحماض الدهنية الموجودة إلى أحماض دهنية مشبعة.
- والزبد يعتبر من الدهون للحيوانية المترنة في نسبة الأحماض الدهنية المشبعة والغير مشبعة وكذلك تحتوى على نسبة عالية من فيتامينات أ ، د ، هـ ، ك .

- والسمن البلدي وهي الطريقة الأولى لحفظ الزبد حيث يسخن "زبد لتبخير الماء وترسيب المكونات الأخرى واستخلاص الدهن فقط ولكن هذا النوع من السمن يفقد جزء كبير من فيتاميناته حيث تتأثر بالحرارة العالية وطول مدتها كذلك تحتوى على نسبة عالية من الكوليسترول .

زيت بذرة القطن :

وهو الزيت الأول في مصر وهو ذو طعم جيد وقيمة غذائية كبيرة بشرط إنتاجه بطريقة سليمة . وسوء هذا الزيت يرجع إلى قدم المصانع وعدم اكتمال تكرير الزيت وهي عملية هامة جداً لأنها تزيل الشوائب والرائحة الغير مرغوبة وكذلك سوء التدلول والتعبئة .

- يحتوي الزيت الخام على مادة الجوسيبول السامة ولكن الزيت المكرر يعتبر خالي منها وذلك لأن هذه المادة يتم هضمها بالمعاملة الحرارية أثناء تنقية الزيت .

- استخدام الزيت وتسخينه أكثر من مرة كما يحدث في المنازل أو في المطاعم من أكثر الأخطاء الشائعة لأنه يفقد محتواه من الفيتامينات وتحويل معظم الأحماض الدهنية الموجودة إلى أحماض دهنية مشبعة تساعد على ترسيب الكوليسترول على جدار الشرايين داخل الجسم تحويل جزء منها إلى مواد ضارة بالصحة تسبب بعض أنواع السرطانات .

تلوث الزيت بالمبيدات الحشرية :

استعمال المبيدات الحشرية في رش النباتات التي يتغذى عليها الحيوان يعطي فرصة لإفرازها في اللبن وخصوصاً أن كثيراً منها يتجمع في الدهون الحيوانية وبالتالي يفرز مع دهن اللبن الذي يصنع منه الزبدة وللأسف لم ينتبه أحد إلى ذلك وبالتالي لا توجد رقابة على كمية المبيدات الحشرية الموجودة في الألبان والزبدة وهذه المبيدات تترك في السمن حيث تتلف بالحرارة العالية .

شحم الخنزير :

لن نناقش أضرار استعمال لحم وشحم الخنزير بالتفصيل فيكفي أن نسبة الكوليسترول به عالية جداً وبه محتوى من المواد المسببة للسرطان .

ولحوم ومنتجات الخنزير محرم استعمالها في مصر والبلاد العربية والإسلامية ما عدا أماكن معينة يصرح بيعها للأديان الأخرى لذا فإن خلو الأطعمة المستوردة المحفوظة من شحم ولحم الخنزير شرط أساسي للحكم على مدى صلاحيتها للاستهلاك . وتوجد الآن معامل حديثة للكشف على الأغذية المستوردة من الدول الأوروبية وغيرها .

الخضراوات :

تعتبر الخضراوات هي المصدر الأساسي للفيتامينات (أ ، ب ، ج) والأملاح المعدنية (البوتاسيوم - الفوسفور - الحديد) وتحتوي على نسبة قليلة من الدهون ونسبة عالية من الألياف .
- وبالرغم من القيمة الغذائية العالية للخضراوات فإنها قد تحتوى على مواد ضارة بالصحة يمكن تلافي وجودها .

النفترات والنفريت :

تحتوي أوراق النباتات على نسبة من النفترات مثل السبانخ فأنها تحتوى على نسبة عالية من النفترات (من السماد الأنوتي) والنفترات ليست خطيرة على الإنسان بل الخطورة في تحويلها إلى نفريت ويحدث هذا التحول بعد إعداد الغذاء كما يلي :

١. تفقد أوراق السبانخ مثلاً حوالي ٨٠% من النفترات التي تحتويها في ماء السلق أو الطهي بطريقة الطهي لا تغير النفترات إلى نفريت .
٢. تخزين السبانخ في الجو للعادي وليس في التلاجة تنمو عليه أحياء دقيقة وتحول النفترات إلى نفريت والتي إذا زادت تسببت تسبب تسممات وما قيل عن السبانخ يقال عن الملوخية والخضراوات الورقية الأخرى .
- ولذلك لا ينصح بتقديم الخضار الورقية للأطفال قبل الشهر الثامن أو التاسع وتعطى لهم بعد ذلك في نفس اليوم (يوم الطهي فقط) .

وكما سبق شرحه فإن التلوث يسبب بعض أنواع سرطانات الدم .

المبيدات الحشرية :

تتلوث الخضراوات كبقية النباتات بالمبيدات التي ترش بها الحقول والخطورة هنا تكمن في أن الخضار الورقية التي ليس لها قشرة تحميها كما في البطاطس أو الكوسة أو الطماطم تكون كمية المبيدات عالية جداً بها .

المعادن الثقيلة :

للتوسع في مجال الصناعة الكيميائية وصناعة المعادن ومستلزمات الصناعة الأخرى أدى إلى وجود مخلفات صناعية تلقي في البحار والأنهار أو غازات تصل بأي صورة من الصور إلى النباتات . وهذا إلى جانب أن عادم العربات من المصادر الرئيسية للرصاص الذي يلوث الخضار وتزيد نسبة الرصاص في الخضار الورقية عن الخضار الأخرى .

(المطلوب من الحكومة) :

١. وضع قوانين لاستخدام المبيدات الحشرية .
٢. مراقبة نظافة المياه التي تستعمل في ري المحاصيل .
٣. جعل أماكن بيع الخضراوات بعيداً عن عادم العربات .
٤. مراقبة التخلص من مخلفات المصانع .

الفاكهة :

للفاكهة من أحب الأغذية فهي غذاء ذو طعم حلو يحتوى على عديد من الفيتامينات (أ ، ب ، ح) والأملاح المعدنية مثل الكالسيوم والفسفور والحديد .

والفاكهة عادة تؤكل طازجة وبذلك لا يحدث فقد في الفيتامينات إلى جانب أنها لا تحتوي على أي مواد طبيعية ضارة بالصحة . ونتيجة لتلوث البيئة أصبحت الفاكهة مصدراً لعدد من المواد الضارة بالصحة وأنها المبيدات الحشرية - الفطريات - والمعادن الثقيلة .

- وتصل هذه السموم إلى الفاكهة عن طريق الهواء وتلوث سطح الثمار بدرجة كبيرة ويتخلل بعضها القشرة إلى عمق محدود داخل الثمار وتواجد القشرة الغليظة حول بعض الثمار يحميها إلى حد كبير من التلوث في حين أن الفاكهة عديم القشرة التي تؤكل هكذا مثل الجوافة والمشمش والعنب والفراولة تحتوي على كميات من هذه السموم ولكن الفسيل الجيد للثمار يخلصها من نسبة كبيرة جداً من هذه الثمار .

تلوث الفاكهة بالفطريات :

- تنشط الفطريات عادة في العصائر الحمضية كذلك الفواكه وخصوصاً التي ليس لها قشرة خارجية تكون عرضة للفطريات حيث تحتوي على بيئة صالحة لنموها مع توافر الحرارة والرطوبة بسوء التخزين .
- وتجريح الفاكهة أثناء الحصاد أو التداول يزيد من فرصة تلوثها بالفطريات سواء من التربة أو من الهواء أو الأيدي .
- ولذلك يراعى عند تخزين الفاكهة داخل غرفة التبريد أن تكون خالية من التجريح ويلاحظ أن الفاكهة بعد خروجها من التبريد يتكثف عليها الرطوبة وهذا أيضاً يعرضها للفطريات ولذا يجب أن تستهلك بسرعة

تلوث الفاكهة بالمعادن الثقيلة :

١. الرصاص يأتي من عادم العربات حيث تضاف مادة ليثيل الرصاص للبنزين لتحسين أداء الموتور .
- وزراعة الفاكهة على جانبي الطرق التي تسير عليها العربات خطأ حيث يزيد ذلك من فرصة تلوثها وكذلك طريقة عرضها خارج المحلات يزيد أيضاً من تلوثها بالرصاص .
٢. الفاكهة التي يحتوى سطحها على شعيرات مثل المشمش والفراولة والخواخ تري كمية أكبر من الرصاص وتحدد معظم الدول النسبة

المسموحة بتواجد الرصاص علي الفاكهة بالآتريد عن (٥ جزء في المليون) .

٣. عصائر الفاكهة التي تعبأ في علب صفيح تحتوي أيضاً علي نسبة عالية من الرصاص ومصدر الرصاص هو العلبه نفسها واللحام الجانبي للعلبة (القصدير يحتوي علي نسبة عالية من الرصاص) كذلك طلاء العلبه من الداخل لا يحمي المادة الغذائية من أخذ كميات من الرصاص من معدن العلبه لذلك فإنه يفضل تعبئة عصائر الفاكهة في عبوات زجاج لو كرتون مبطن .

كارنيوم والزنبيق :

وهي أيضاً تنتقل إلي الفاكهة من مخلفات المصانع التي تلقى في مياه الري وكذلك بعض الألوان الصناعية ومواد الحفظ .
وعلي المستهلك أمام هذا التلوث أن يهتم بغسيل الفاكهة جيداً لأن هذا يقلل إلي حد كبير من نسبة التلوث بالمعادن الثقيلة .

تلوث الفاكهة ببقايا المبيدات الحشرية :

يستخدم المبيدات الحشرية التي تحتوي علي فوسفور بدلاً من المحتوية علي كلور حيث أن الأولي أقل سمية وتستعمل هذه المبيدات لمنع نمو حشرات علي الفاكهة وبالتالي أصابتها بالبكتريا والفطريات وتوجد أنواع أخرى من هذه المبيدات بعضها يرش علي الفاكهة بعد حصادها لمنع فسادها أثناء نقلها وتخزينها مثل مادة الدايفينيل لرش ثمار الموالح قبل تصديرها كما ترش الأوراق المستخدمة في التعبئة والعبوات الخشبية والكرتونية والغرض الأساسي لاستعمال مادة الدايفينيل هو منع نمو

الفطريات وهذه المادة قليلة السمية إلى حد ما بالإضافة إلى بقائها في القشرة التي لا تؤكل .

ويمنع حالياً استعمال مادة د . د . ت لأنها شديدة السمية .

المطلوب :

١. إحكام الرقابة على استعمال المبيدات الحشرية .
٢. منع زراعة الفاكهة على الطرق وفي المناطق الصناعية .
٣. مراقبة كميات المعادن الثقيلة والمبيدات في الأغذية المنتجة محلياً والمستوردة .

الأكريلاميد Acrylamide

تعتبر مادة الأكريلاميد من المواد الكيميائية التي تستخدم في تصنيع البلاستيك .. وفي عام ٢٠٠٢ وفي شهر إبريل أعلن العلماء في السويد إلى اكتشاف مادة في بعض الأطعمة التي يتم تحميرها في الزيت في درجات حرارة مرتفعة أعلى من ١٨٠°م وهي مادة الأكريلاميد . وتعد هذه المادة من المواد المعروفة والمسببة للسرطان وتؤدي للأصابة بتلف الأعصاب كما تحدث تشوهات جنينية . والأطعمة التي تتكون بها مادة الأكريلاميد هي رقائق البطاطا المقلية – البطاطس المحمرة والخبز والحبوب المطهورة (التي تحتوي على نسبة عالية من النشا ونسبة أقل من السكريات) .

ومادة الأكريلاميد هي عبارة عن (٢ بروبان أميد - فينيل أميد
2- Propene amide , Vinyl amide)

وهذه المادة تستخدم في إنتاج البولي أكريلاميد المياه وهذه المادة أيضا تستخدم في صناعة الزيت والورق .

٢- وقد توصلت البحوث التي أجريت في السويد والبحوث اللاحقة في النرويج وسويسرا والمملكة المتحدة والولايات المتحدة إلى أن معدلات مادة الأكريلاميد في الأطعمة النشوية مثل رقائق البطاطا والبطاطس المقلية والحبوب والخبز أعلى من المعدل المحدد في إرشادات جودة مياه الشرب الصادرة عن منظمة الصحة العالمية .

٣- تشير الوكالة الأمريكية لحماية البيئة إلى أن مادة الأكريلاميد مادة بلورية عديمة اللون وهذه المادة تسبب أوراما حميدة وخبيثة بالمعدة .

- ٤- لقد أكتشف الباحثين فى الأقطار المختلفة أن الأكريلاميد يمكن أن يخلق عندما يتعرض الغذاء لدرجة حرارة أعلى من ١٢٠م بسبب التفاعل بين الأحماض الأمينية (مثل الأسبراجين الموجود فى البطاطس والحبوب والسكريات المختزلة)
- ٥- يقول علماء تكنولوجيا الأغذية ان كثيرا من منتجات رقائق البطاطس المعروفة بالشيبسى والتي تنتشر فى كل مكان تؤدي الى الأضرار بصحة أطفالنا . وأوضحت إحدى الدراسات أن فم الطفل هو المستهلك الذى تستهدفه شركات تصنيع الشيبسى وتبدأ أولى خطوات صناعة البطاطس المقلية باختيار نوع البطاطس الصالحة للقلى والتحمير ، فالبطاطس الجديدة الكثيرة الرطوبة لا تصلح .
- ٦- الأكريلاميد جزى معروف بنشاطه العالى فيمكن أن يتفاعل مع الأيونات أو الشقوق الحرة أو مكونات الغذاء التى تحتوى على الثيول Thiol والأمين ومجموعة الهيدروكسيل .. كما أنه يوجد فى صورة حرة كما يوجد مرتبطا بالغذاء .
- ٧- من أكثر الطرق لتكوين الأكريلاميد هى التحمير يليه الخبز ثم الشى .. وقد وجد أن الأكريلاميد يتشابه تكوينه مع تفاعل ميلارد " التفاعل البنى " ومن الطرق المعروفة لتكوين الأكريلاميد هى :-
- (أ) يتكون من الأكريلك أسيد الذى يتكون من الدهون والكربوهيدرات والأحماض الأمينية الحرة .
- (ب) يتكون من عملية إزالة الكربوكسيل أو عملية نزع الماء للأحماض العضوية المعروفة مثل حمض الماليك واللاكتيك والستريك .

* في الطريقتين السابقتين مصدر النتروجين هو الأمونيا المتحررة من عملية نزع الأمين .

(ج) يتكون مباشرة من الأحماض الأمينية

(د) تستخدم درجة الحرارة العالية التي يتعرض لها الزيت تحدث تفاعلات بعضها يجرى داخل الزيت نفسه والبعض الآخر يحدث بين الزيت والأكسجين أو بينه وبين رقائق البطاطس أو الماء الموجود داخل البطاطس وهذه التفاعلات قد تتسبب في تكوين العديد من البوليمرات الضارة بالصحة ومن بين المواد التي تتكون أثناء عملية التخمير هي مادة الأكريلاميد .

- من الصعب حالياً تكوين ميكائزم واضح لتكوين الأكريلاميد وذلك لأن تكوينه يختلف باختلاف العديد من العوامل مثل تركيب الغذاء - درجة الحرارة - المحتوى المائي وغيره .

امتصاص وتمثيل وتوزيع وإفراز الأكريلاميد :-

١- يتم امتصاص الأكريلاميد عن طريق الفم وكذلك عن طريق الاستنشاق أو عن طريق الحقن .

٢- يتوزع الأكريلاميد داخل الأنسجة بعد تناوله بمعدل ١ ملجم / كجم من وزن الجسم .

٣- الناتج الرئيسي للأكريلاميد بعد تمثيله هو الجلايسيد أميد وقد وجد أن معدل تحول الأكريلاميد إلى جلايسيد أميد يعتمد على تمثيل الليوريا . وقد وجد أن للكبد يحتوى على كمية تعادل ثلاث مرات أكبر من محتوى المخ .

٤- يفرز الأكريلاميد كما يلي :

(أ) في البول بنسبة ٤٠ - ٧٠ %

(ب) فى البراز من ٥ - ٦ % .

(ج) فى الصفراء بنسبة ١٥ % .

(د) فى هواء الزفير بنسبة ٦ % .

فى النهاية :-

لم يعرف حتى الآن حد الأمان من الأكريلاميد ولكن وجد أن أعلى معدلات الأكريلاميد فى البطاطس الشيبسى كما يلى :

(- البطاطس الشيبسى ١٣١٢ ميكروجرام / كجم ويختلف المعدل على حسب درجة الحرارة والطعام ولتقليل من مادة تكوين الأكريلاميد يجب مراعاة ما يلى :-

١- تسخين المادة الدهنية الى الدرجة المناسبة للتحمير (١٢٠م) يلى ذلك وضع المادة المراد تحميرها ثم يتم تهدأت النار قليلا ليتم النضج قبل أن يحمر لونها .

٢- نظافة المادة الدهنية عن طريق التصفية .

٣- عند تحمير قطع البطاطس تقطع حسب الرغبة ويضاف اليها قليل من الملح والخل دون النقع فى الماء وتحمر مباشرة فى الزيت ليقبل من تكوين الأكريلاميد .

٤- عدم استخدام الزيت فى التحمير فى الحالات التالية :

(أ) أغمقاق لون الزيت .

(ب) زيادة لزوجة الزيت .

(ج) تكون فقاعات على سطح الزيت .

وفي النهاية أظن الباحثون ما يلي :

- ١- التعرف على كيفية تكون مادة الأكريلاميد خلال عملية الطهي .
- ٢- اجراء دراسات فى علم الأوبئة حول أنواع السرطان ذات الصلة بالانسان والتي لها علاقة بالأكريلاميد .
- ٣- إمكانية الحد من مستويات الأكريلاميد فى الغذاء عن طريق تغيير أساليب خلط ومعالجة الأطعمة .
- ٤- وجود مواد أخرى كمصدر لمادة الأكريلاميد وهى اللحوم المشوية – المأكولات البحرية والسجائر التى تصل الى جسم الانسان ومن المتعذر معرفة تلك النسبة المئوية من اجمالى كمية الأكريلاميد الموجودة فى جسم الانسان .

المراجع العربية

- أحمد الخطيب (١٩٩٥).
أسرار الغذاء والتغذية - دار الألبان - دمشق، بيروت .
- توفيق محمد قاسم
الهيئة المصرية العامة للكتاب - القاهرة
- شوقيه فهمي عبد الجواد (١٩٩٦).
السموم أنواعها وكيفية مواجهتها- مركز الأهرام للترجمة والنشر -
القاهرة
- طلعت إبراهيم الأعوج (١٩٩٤).
التلوث الهوائي للبيئة (الجزء الأول) - الهيئة المصرية العامة للكتاب
- القاهرة .
- علاء الدين محمد على مرشدي (١٩٩٨).
الأنسان والتسمم الغذائي - دار المريخ للنشر - الرياض - المملكة
العربية السعودية .

المراجع الأجنبية

Abdussalam M., Kaferstein MF, Matt K E (1995).
Food Safety measures for the control of
trematode infections . Food control,
6 : 71 - 79.

Beier, RC. (1990) :
Natural pesticides and bioactive
Component Foods : Rev. Environ
Contam . Toxicol, 113 : 47-137.

Bilbao, T. and Ledesna L. (1993) :
Antinutritional factors and toxic substances
in legumes for human consumption.
Alimentaria, 313:75-77.

**Filaze A., Baskaya R., Kum C.,
Hismiogullari S. E. (2003):** Metal
Black sea fish mugil auratus
fromsinop I chiman, turkey. Hum
Exp toxicol Feb.; 22 (2): 85-7.

Hassan, H. (1998):
The intake of nitrite with meat
products and its biological
effects M.Sc. Thesis, Fac. of
Home Economics Menaufia Uni.
Egypt.

Hester, E. R. and Harrison, R. M. (2001):
Food safety and Food Quality,
104-117. The Royal Society of
Chemistry, RSC. Cambridge.

Lutynski R. (2003):

The role of lead as an environmental pollutant in the period of growing ecological consciousness. Department of Hygiene and Ecology, Collegium Medicum, Jagiellonian University, Krakow.

Marriot, N.G. (1994):

Principle of food sanitation, 3rd edition, Chapman & Hall, New York, N.Y.

National Research Council (1999):

Approaches to minimizing Antibiotic use in food animal production. "in the use of Drugs in food Animals Benefits and Risks (National Academy Press: Washington, D.C., PP. 189-193.

Veeken A, Hamelers B. (2002):

Sources of Cd, Cu, Pb and Zn in biowaste. Sci Total Environ Dec; 300 (1-3): 87-98.

Vries, J. (1997):

Food Safety and Toxicity. 111-131. CRC press. New York.

World Health organization (2000):

Food Safety and Food-borne

illness. WHO fact sheet No. 237.

World Health Organization (2000):
Chemical Hazards and food
safety-working paper for the
strategic planning on food safety ,
20-22 February 2001.

محتويات الكتاب

الصفحة	الموضوع	الباب
١	سلامة الغذاء	الباب الأول
٩	الإضافات الغذائية وعلاقتها بصحة الإنسان	الباب الثاني
٣١	الزيوت وأضرارها الصحية	الباب الثالث
٣٨	المضادات الحيوية	الباب الرابع
٥٠	التسمم الغذائي	الباب الخامس
٩٠	التسمم الكيماوي	الباب السادس
١١٦	التسمم النباتي والحيواني	الباب السابع
١٢٤	التلوث بالمبيدات	الباب الثامن
١٥٨	الأكريلاميد	الباب التاسع
١٦٣		المراجع العربية
١٦٤		المراجع الأجنبية
١٦٨		محتويات الكتاب